

Giochi della Chimica 2014

Problemi risolti – Fase nazionale – Classi A e B

1. Indicare la configurazione elettronica del magnesio nel suo stato fondamentale.

- A) $1s^2 2s^2 2p^6$ B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ C) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$ D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

1. Soluzione

Il magnesio è l'elemento n° 12 della tavola periodica e ha appena messo il secondo elettrone nell'orbitale 3s.

La sua configurazione elettronica, quindi, è: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. (Risposta D)

2. Indicare quale tra questi elementi può espandere l'ottetto.

- A) azoto B) fosforo C) ossigeno D) carbonio

2. Soluzione

N, O, C sono elementi del secondo periodo e hanno 4 orbitali di valenza ($2s, 2p_x, 2p_y, 2p_z$) che possono ospitare al massimo 8 elettroni. L'espansione dell'ottetto è possibile nel fosforo, elemento del terzo periodo, che può usare oltre agli orbitali 3s e 3p anche orbitali 3d. In H_3PO_4 , il fosforo usa i suoi 5 elettroni per realizzare 5 legami: un doppio legame con un ossigeno e tre legami singoli con i tre OH. Ha 10 elettroni attorno a sé. (Risposta B)

3. Calcolare quanti mL di una soluzione di HCl 0,32 M si devono aggiungere a una soluzione acquosa contenente 4,00 g di Na_2CO_3 per ottenere una soluzione a pH 10. (H_2CO_3 : $K_{a1} = 4,2 \cdot 10^{-7}$, $K_{a2} = 4,8 \cdot 10^{-11}$).

- A) 99,4 B) 80,8 C) 87,5 D) 33,9

3. Soluzione

Il pH 10 è vicino al secondo pK_a di H_2CO_3 : $pK_{a2} = -\log K_{a2} = -\log 4,8 \cdot 10^{-11} = 10,32$. Quindi si deve preparare una soluzione tampone HCO_3^-/CO_3^{2-} . Il pH di una soluzione tampone vale: $pH = pK_a - \log [HA]/[A^-]$ da cui: $\log [HA]/[A^-] = pK_a - pH = 10,32 - 10 = 0,32$ da cui si ricava: $[HA]/[A^-] = 10^{0,32} = 2,089$ $[HA] = 2,089 [A^-]$
La massa molare di Na_2CO_3 è: $23 \cdot 2 + 12 + 48 = 106$ g/mol. Le moli di Na_2CO_3 sono: $4,0/106 = 0,0377$ mol.
Chiamando x le moli di HCO_3^- , dalla $[HCO_3^-] = 2,089 [CO_3^{2-}]$, si ha: $x = 2,089 (0,0377 - x) = 0,0788 - 2,089 x$
 $3,089 x = 0,0788$ $x = 0,0255$ mol. Queste corrispondono alle moli di HCl 0,32 M da aggiungere:
 $n = M V$ da cui: $V = n/M$ $V = 0,0255/0,32 = 0,0797$ L (79,7 mL). (Risposta B)

4. Indicare quale delle seguenti affermazioni sull'azoto è corretta.

- A) può espandere l'ottetto
B) ha bassa elettronegatività
C) forma più di un ossido
D) l'azoto molecolare, N_2 , è presente nell'atmosfera a concentrazioni inferiori al 20%

4. Soluzione

La sola affermazione corretta è che l'azoto forma più di un ossido ($NO, NO_2, N_2O, N_2O_3, N_2O_5$). (Risposta C)

5. A 20,0 °C e 1013 mbar, l'aria secca ha una densità di 1,204 kg/m³. Qual è la densità a 40 °C e 1013 mbar? (considerare ideali i gas)

- A) 1,204 kg/m³ B) 1,127 kg/m³ C) 0,602 kg/m³ D) 0,301 kg/m³

5. Soluzione

La densità è: $d = m/V$ da cui: $m = d V$. Dato che la massa è costante: $m = d_1 V_1 = d_2 V_2$ $d_2 = d_1 V_1/V_2$

Le due temperature sono: $T_1 = 273 + 20 = 293$ K; $T_2 = 273 + 40 = 313$ K.

In questa esperienza la pressione e il numero di moli sono costanti, quindi, dalla legge dei gas $PV = nRT$ si ottiene: $T/V = P/nR = k$ cioè $T_1/V_1 = T_2/V_2$ $V_1/V_2 = T_1/T_2$ $V_1/V_2 = 293/313 = 0,936$

La densità finale vale: $d_2 = d_1 V_1/V_2$ $d_2 = 1,204 \cdot 0,936 = 1,127$ kg/m³. (Risposta B)

6. Indicare quale tra le seguenti sostanze allo stato elementare ha il punto di fusione più basso.

- A) Hg B) Fe C) Al D) W

6. Soluzione

Fe, Al, W sono metalli solidi a T ambiente, mentre Hg è un metallo liquido a T ambiente. (Risposta A)

7. Il consumo basale di ossigeno di un individuo normale è di 16,0 mol al giorno. Quale volume di aria viene inspirato in 1 giorno ($1,013 \cdot 10^5$ Pa e 298,15 K), sapendo che il suo contenuto di O_2 è 21,0% (v/v)?

- A) 3,88 m³
 B) 1,51 m³
 C) 1,86 m³
 D) 2,44 m³

7. Soluzione

Il volume di O_2 si ottiene dalla legge dei gas: $V = nRT/P = (16 \cdot 0,0821 \cdot 298)/1 = 391,5$ L.

Il volume di aria inspirata è: $391,5 \cdot (100/21) = 1864$ L (1,86 m³). (Risposta C)

8. Indicare quale tra i seguenti elementi ha maggiore elettronegatività.

- A) Si B) Al C) S D) P

8. Soluzione

Questi 4 elementi sono consecutivi nella tavola periodica: Al, Si, P, S. Dato che l'elettronegatività aumenta andando verso destra nel periodo, lo zolfo è quello più elettronegativo. (Risposta C)

9. Se la concentrazione di Pb(II) in un campione di acqua potabile è $2,41 \cdot 10^{-8}$ M, tenendo conto che un individuo ingerisce 2,0 L di acqua al giorno, calcolare la massa di Pb(II) ingerita in un mese (30 giorni).

- A) 0,85 mg B) 1,2 mg C) 0,58 mg D) 0,30 mg

9. Soluzione

I litri di acqua ingerita in un mese sono: $2,0 \cdot 30 = 60$ L. Le moli di Pb ingerite sono: $n = M V = 2,41 \cdot 10^{-8} \cdot 60$
 $n = 1,446 \cdot 10^{-6}$ mol. La massa di Pb è: $1,446 \cdot 10^{-6} \cdot 207,2 = 3,0 \cdot 10^{-4}$ g (0,30 mg). (Risposta D)

10. Un recipiente di 1,00 L, contenente il gas A alla pressione di 1,00 bar, viene connesso ad un altro recipiente di 3,00 L contenente il gas B alla pressione di 3,00 bar. La temperatura viene mantenuta costante. Qual è la pressione totale finale?

- A) 2,50 bar B) 4,00 bar C) 1,00 bar D) 3,00 bar

10. Soluzione

Il fattore di conversione atm/bar si può incorporare nella costante R. Le moli di gas A si ricavano dalla legge dei gas: $n = PV/RT = 1 \cdot 1/RT$; Le moli del gas B sono: $n = 3 \cdot 3/RT = 9/RT$. Le moli nel recipiente finale di 4 L sono: $n = 1/RT + 9/RT = 10/RT$. La pressione è: $P = nRT/V = (10/RT)RT/4 = 10/4 = 2,50$ bar. (Risposta A)

11. Indicare la sola affermazione ERRATA che riguarda gli elementi F, Cl, Br.

- A) sono indicati come alogeni
 B) sono tutti gas a temperatura ambiente
 C) sono simili dal punto di vista chimico
 D) sono caratterizzati da notevole elettronegatività

11. Soluzione

Gli alogeni non sono tutti gas a T ambiente: Br_2 è liquido e I_2 è solido. (Risposta B)

12. Indicare fra le seguenti coppie quella costituita da ioni isoelettronici.

- A) F^- Cl^- B) Ca^{2+} Mg^{2+} C) F^- Ca^{2+} D) F^- Al^{3+}

12. Soluzione

${}_9F^-$ ha la configurazione elettronica del gas nobile ${}_{10}Ne$ e così pure ${}_{13}Al^{3+}$. (Risposta D)

13. Indicare il pH di una soluzione di NH_4Cl .

- A) 7,0 B) 9,2 C) 5,3 D) 11,4

13. Soluzione

NH_4Cl è il sale di un acido forte (HCl) e una base debole (NH_3) quindi è leggermente acido infatti contiene lo ione ammonio NH_4^+ , un acido debole. L'unico pH acido è 5,3. (Risposta C)

14. Indicare la molecola tetraedrica.

- A) XeF₄ B) CF₄ C) SF₄ D) TeCl₄

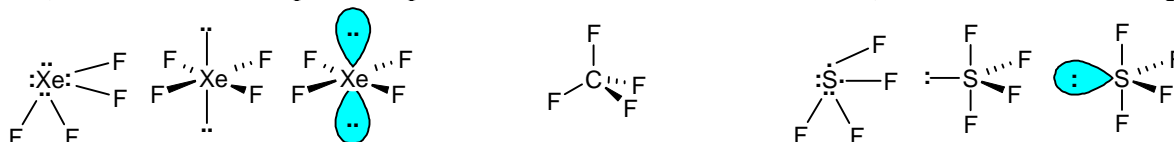
14. Soluzione

CF₄ è sicuramente tetraedrica, infatti ha la stessa struttura di CH₄.

(Risposta B)

XeF₄ è planare quadrata. Lo xenon Xe ha 8 elettroni di valenza, 4 li usa per legare i 4 atomi di fluoro e 4 formano 2 coppie di non legame. Le coppie da sistemare attorno a Xe sono 6 (4 di legame e 2 di non legame) e assumono una geometria ottaedrica. Le due coppie di non legame (ingombranti) vanno poste sull'asse verticale (una lontana dall'altra), i 4 atomi di fluoro si legano ai vertici della base quadrata.

SF₄ ha una geometria a cavalletto. Lo zolfo S ha 6 elettroni di valenza, 4 li usa per legare i 4 atomi di fluoro e 2 costituiscono una coppia di non legame. Le coppie da sistemare attorno a S sono 5 (4 di legame, 1 di non legame) e si dispongono a bipiramide a base triangolare. La coppia di non legame (ingombrante) occupa uno dei vertici di base (120°), i 4 atomi di F occupano le 4 posizioni rimanenti. TeCl₄ è come SF₄ (S e Te sono dello stesso gruppo)



15. Indicare in quale specie l'atomo centrale non raggiunge l'ottetto.

- A) BF₃ B) CH₄ C) H₂O D) NH₃

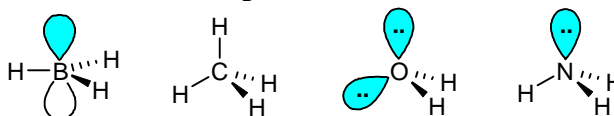
15. Soluzione

In CH₄ il carbonio, che ha 4 elettroni di valenza, fa 4 legami covalenti e raggiunge l'ottetto (4+4).

In H₂O l'ossigeno, che ha 6 elettroni di valenza, fa 2 legami covalenti e raggiunge l'ottetto (6+2).

In NH₃ l'azoto, che ha 5 elettroni di valenza, fa 3 legami covalenti e raggiunge l'ottetto (5+3).

In BH₃ il boro, che ha 3 elettroni di valenza, fa 3 legami covalenti, ha solo 6 elettroni attorno a sè. (Risposta A)



16. Calcolare il pH di una soluzione di H₂SO₄ sapendo che da 130 mL di soluzione si possono precipitare 0,750 g di BaSO₄ per aggiunta di un eccesso di BaCl₂.

- A) 3,58 B) 0,990 C) 2,88 D) 1,26

16. Soluzione

La massa molare di BaSO₄ è: 137,3 + 32 + 48 = 233,3 g/mol. Le moli di BaSO₄ sono: 0,750/233,3 = 3,215 mmol.

Queste coincidono con le moli di H₂SO₄, quindi la conc. di H₂SO₄ è: $M = n/V = 3,215/130 = 2,47 \cdot 10^{-2}$ M.

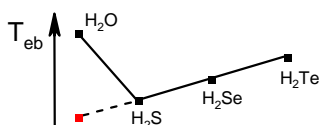
H₂SO₄ è un acido forte solo con il primo H⁺: $\text{pH} \approx -\log C = -\log 2,47 \cdot 10^{-2} = 1,61$. Tenendo conto anche del secondo H⁺ (pK_{a2} = 1,92) il pH scende solo di ≈ 0,1 unità: pH = 1,50.

(Risposta X?)

17. Fra le molecole di H₂O si instaurano legami a ponte di idrogeno, che sono invece assenti tra le molecole di H₂S. Un'evidenza sperimentale di questo fatto si può ottenere dal confronto:

- A) delle rispettive temperature di ebollizione
B) dei rispettivi indici di rifrazione
C) dei rispettivi calori specifici
D) dei rispettivi coefficienti di dilatazione termica

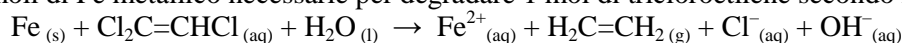
17. Soluzione



Le temperature di ebollizione degli idruri degli elementi del gruppo 16 (H₂O, H₂S, H₂Se, H₂Te) aumentano all'aumentare della massa molecolare per H₂S, H₂Se, H₂Te. Questo indica che i legami dipolo-dipolo tra le molecole sono deboli e la temperatura di ebollizione è dettata dalla massa e quindi dall'energia cinetica ($E = \frac{1}{2}mv^2$) che le molecole devono assumere per allontanarsi ed entrare in fase gassosa. L'H₂O, invece,

ha una temperatura di ebollizione anomala: la sua massa più piccola dovrebbe corrispondere ad una T_{eb} inferiore (puntino rosso). La sua T_{eb}, invece, è più alta a causa dei forti legami idrogeno tra le molecole di H₂O che mancano in H₂S. Per passare in fase gassosa, una molecola d'acqua non deve solo acquistare l'energia cinetica necessaria per volare, ma anche quella necessaria per rompere i legami idrogeno con le compagne. (Risposta A)

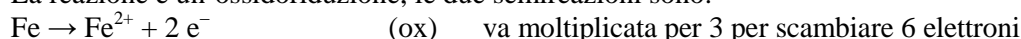
18. Calcolare le moli di Fe metallico necessarie per degradare 1 mol di tricloroetilene secondo la reazione, da bilanciare:



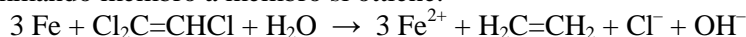
- A) 1 B) 3 C) 1,5 D) 4

18. Soluzione

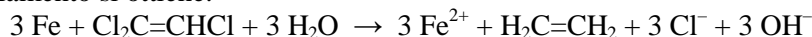
La reazione è un'ossidazione, le due semireazioni sono:



Moltiplicando per 3 e sommando membro a membro si ottiene:



Completando il bilanciamento si ottiene:



Servono 3 moli di ferro metallico per degradare una mole di tricloroetilene.

(Risposta B)

19. Diamante e grafite sono due forme cristalline di uno stesso elemento:

- A) silicio B) fosforo C) zolfo D) carbonio

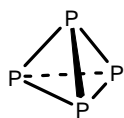
19. Soluzione

Il carbonio può esistere in più forme allotropiche. Quando, ibridato sp^3 , forma legami tetraedrici con gli altri carboni si ha il diamante. Se invece il carbonio, ibridato sp^2 , si lega nel piano con altri tre carboni, forma un foglio di esagoni dove, in ogni anello, vi sono 3 doppi legami $\text{C}=\text{C}$. Sopra e sotto il foglio vi è quindi un mare di orbitali pigreco pieni di elettroni che fanno aderire un foglio all'altro con legami di van der Waals. La grafite è formata da molti di questi fogli impilati uno sull'altro, mentre un foglio da solo costituisce il grafene. Se un foglietto si arrotola e si chiude su se stesso si formano i nanotubi. Infine se un foglio si chiude a sfera (grazie alla formazione di qualche pentagono tra gli esagoni) si forma il fullerene, un'altra forma allotropica del carbonio. (Risposta D)

20. Il fosforo elementare ha tre allotropi: bianco, rosso e nero. Di questi, il fosforo bianco, formato da molecole tetraedriche di formula P_4 , è il più reattivo nei confronti dell'ossigeno. Indicare il motivo di tale comportamento.

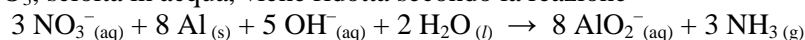
- A) per l'elevata tensione degli angoli di legame, che hanno un valore di circa 60°
 B) perché i prodotti principali di ossidazione sono gli ossidi P_4O_6 e P_4O_{10}
 C) perché è capace di assorbire la luce che ne catalizza le reazioni di ossidazione
 D) perché gli atomi di fosforo presentano orbitali 3d vuoti

20. Soluzione



P_4 ha una struttura tetraedrica con quattro facce costituite da triangoli equilateri. Gli atomi di fosforo si trovano sui vertici e formano legami con angoli di 60° . Questo angolo è molto più stretto dei 109° che il fosforo fa in strutture stabili come il fosfato PO_4^{3-} nelle quali si trova al centro di un tetraedro formato dai 4 ossigeni. Per questo P_4 è molto reattivo. (Risposta A)

21. Una massa di KNO_3 , sciolta in acqua, viene ridotta secondo la reazione



L'ammoniaca si rimuove per distillazione e reagisce completamente con 12,5 mL di HCl 0,100 M. Calcolare la massa di KNO_3 iniziale.

- A) 0,374 g B) 0,126 g C) 0,985 g D) 1,020 g

21. Soluzione

Le moli di HCl sono: $n = M V = 0,1 \cdot 12,5 = 1,25$ mmol e coincidono con le moli di NH_3 e con quelle di KNO_3 .

Massa molare di KNO_3 : $39,1 + 14 + 48 = 101$ g/mol. La sua massa è: $101 \cdot 1,25 \cdot 10^{-3} = 0,126$ g. (Risposta B)

22. Indicare l'affermazione ERRATA relativa allo ione fosfato, PO_4^{3-} .

- A) ha geometria tetraedrica
 B) presenta quattro strutture limite di risonanza più rappresentative
 C) è caratterizzato da legami ionici $\text{P}-\text{O}$
 D) sull'atomo di fosforo non sono presenti coppie solitarie

22. Soluzione

L'anione fosfato PO_4^{3-} forma legami ionici col relativo catione, ma, al suo interno, il fosforo è legato agli atomi di ossigeno da legami covalenti. (Risposta C)

23. Aggiungendo 5,60 g di Na_2SO_4 solido a 80,0 g di una soluzione dello stesso sale 11,0% (m/m), qual è la concentrazione (% m/m) della soluzione ottenuta?

- A) 16,8 % B) 14,5 % C) 22,3 % D) 34,2 %

23. Soluzione

Nella soluzione iniziale vi sono: $80 \cdot 0,11 = 8,8$ g di Na_2SO_4 .

Nella nuova soluzione la massa di Na_2SO_4 è $8,8 + 5,6 = 14,4$ g. La massa totale è: $80 + 5,6 = 85,6$ g.

La percentuale di Na_2SO_4 è: $14,4/85,6 = 16,8\%$. (Risposta A)

24. Per reazione tra un ossido di un non metallo e l'acqua si può ottenere:

- A) un idracido
B) un sale
C) un acido ossigenato
D) un idrossido

24. Soluzione

Un ossido di un non metallo come SO_3 reagendo con H_2O forma H_2SO_4 , un ossiacido. (Risposta C)

25. La quantità di NO_2 in un campione di aria viene determinata dopo ossidazione ad HNO_3 con H_2O_2 . Calcolare la concentrazione in $\mu\text{g/L}$ di NO_2 se sono stati consumati 5,1 mL di una soluzione di NaOH 0,0105 M per neutralizzare l'acido formato da 50 L di aria.

- A) 68,7 $\mu\text{g/L}$
B) 41,8 $\mu\text{g/L}$
C) 49,3 $\mu\text{g/L}$
D) 104,2 $\mu\text{g/L}$

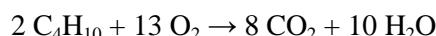
25. Soluzione

Le moli di NaOH sono: $n = M V = 0,0105 \cdot 5,1 = 0,05355$ mmol. Queste coincidono con le mmoli di HNO_3 e NO_2 .

La massa molare di NO_2 è: $14 + 32 = 46$ g/mol. La massa di NO_2 è: $0,05355 \cdot 46 = 2,4633$ mg/50 L.

In un litro la massa di NO_2 è: $2,4633/50 = 49,3$ $\mu\text{g/L}$. (Risposta C)

26. Data la reazione di combustione:



Indicare la quantità massima di CO_2 ottenibile se 5,00 g di C_4H_{10} reagiscono con 25,0 g di O_2 .

- A) 15,1 g B) 20,0 g C) 10,9 g D) 20,9 g

26. Soluzione

La reazione è: $2 \text{C}_4\text{H}_{10} + 13 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{CO}_2 + 10 \text{H}_2\text{O}$

coefficienti	2	13	8
moli (mol)	0,0862	(0,781)	0,345
MM (g/mol)	58	32	44
massa (g)	5	25	15,17

La massa molare del butano C_4H_{10} è: $4 \cdot 12 + 10 = 58$ g/mol. Le moli di butano sono: $5,0/58 = 0,0862$ mol.

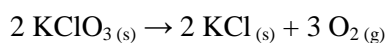
La massa molare di O_2 è: 32 g/mol. Le moli di O_2 sono: $25,0/32 = 0,781$ mol.

Le moli stechiometriche di O_2 sono: $0,0862 \cdot (13/2) = 0,56$, quindi le moli presenti di O_2 (0,781) sono in eccesso e la reazione è decisa dalle moli di butano, il reagente limitante.

Le moli che si formano di CO_2 sono $0,0862 \cdot (8/2) = 0,345$ mol. La massa molare di CO_2 è: $12 + 32 = 44$ g/mol.

La massa di CO_2 che si forma è: $44 \cdot 0,345 = 15,17$ g. (Risposta A)

27. Un comune metodo di laboratorio per produrre ossigeno gassoso è scaldare il clorato di potassio, KClO_3 . La reazione è la seguente:



Calcolare quanti grammi di KClO_3 devono essere decomposti per produrre 10,0 g di O_2 .

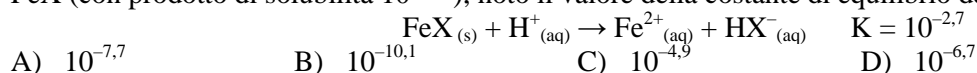
- A) 4,50 g B) 7,10 g C) 25,5 g D) 39,6 g

27. Soluzione

Le moli di O_2 sono $10/32 = 0,3125$ mol. Le moli di KClO_3 sono i $2/3$ di queste: $0,3125 \cdot (2/3) = 0,2083$ mol.

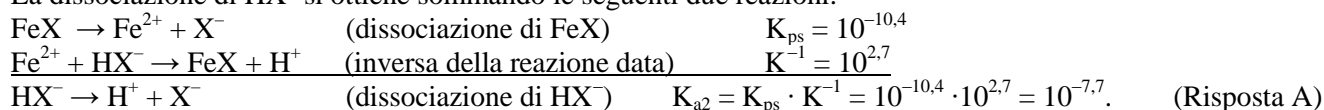
Massa molare di KClO_3 : $39,1 + 35,45 + 48 = 122,6$ g/mol. La sua massa è: $122,6 \cdot 0,2083 = 25,5$ g. (Risposta C)

28. Calcolare la costante acida K_{a2} di un acido diprotico H_2X , che forma un composto poco solubile con il Fe^{2+} , FeX (con prodotto di solubilità $10^{-10,4}$), noto il valore della costante di equilibrio della seguente reazione:



28. Soluzione

La dissociazione di HX^- si ottiene sommando le seguenti due reazioni:



29. In un esperimento furono ottenuti 6,00 g di ossido di sodio, $Na_2O_{(s)}$, dalla reazione di 5,00 g di sodio metallico, $Na_{(s)}$, con un eccesso di ossigeno gassoso, O_2 . Indicare la resa della reazione.

- A) 82,4%
B) 89,0%
C) 44,5%
D) 79,4%

29. Soluzione

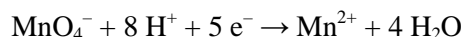
La reazione è: $4 Na + O_2 \rightarrow 2 Na_2O$

Le moli di Na sono: $5/23 = 0,2174$ mol. Le moli teoriche di Na_2O sono la metà: $0,2174/2 = 0,1087$ mol.

La massa molare di Na_2O è: $23 \cdot 2 + 16 = 62$ g/mol. La massa teorica di Na_2O è: $0,1087 \cdot 62 = 6,739$ g.

La resa della reazione è: $6,0/6,739 = 89,0\%$. (Risposta B)

30. Il permanganato di potassio ossida, in ambiente acido, una sostanza X di massa molecolare 100,5 secondo la semireazione:



Sapendo che 0,500 mol di $KMnO_4$ reagiscono con 1,25 mol di X, determinare il numero di elettroni coinvolti nella corrispondente semireazione di ossidazione.

- A) 4
B) 1
C) 5
D) 2

30. Soluzione

Il rapporto in moli $KMnO_4/X$ è $0,5/1,25$ e quindi $1/2,5$ o meglio: $2/5$

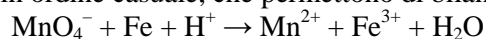
Cioè la reazione è bilanciata con questo rapporto in moli: $2 KMnO_4 + 5 X \rightarrow \dots$

Ogni $KMnO_4$ consuma $5 e^-$. Nella riduzione gli elettroni totali consumati da $KMnO_4$ sono: $2 \cdot 5 e^- = 10 e^-$.

Ogni X libera $n e^-$. Nell'ossidazione X deve liberare 10 elettroni totali: $5 \cdot n e^- = 10 e^-$ da cui: $n = 2 e^-$.

Ogni molecola X deve liberare 2 elettroni. (Risposta D)

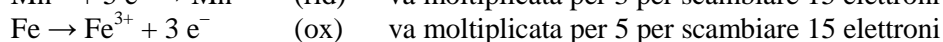
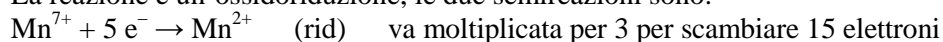
31. Indicare i coefficienti, riportati in ordine casuale, che permettono di bilanciare la reazione:



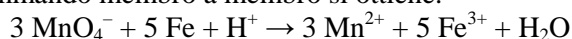
- A) 12, 2, 6, 5, 5, 6
B) 3, 12, 8, 3, 5, 5
C) 3, 24, 5, 5, 12, 3
D) 3, 5, 5, 12, 3, 12

31. Soluzione

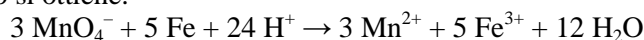
La reazione è un'ossidazione, le due semireazioni sono:



Moltiplicando per 3 e per 5 e sommando membro a membro si ottiene:



Completando il bilanciamento si ottiene:



I coefficienti in ordine crescente sono: 3, 3, 5, 5, 12, 24.

(Risposta C)

32. Una miscela solida di 1,78 g è costituita da $\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ e KCl . La miscela viene riscaldata a 160°C per 2 ore, per eliminare tutta l'acqua di cristallizzazione. Il peso finale è 1,56 g.

Calcolare la percentuale di $\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ nella miscela.

- A) 87,4 % B) 58,9 % C) 83,7 % D) 44,8 %

32. Soluzione

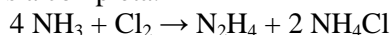
La massa di H_2O persa è: $1,78 - 1,56 = 0,22$ g. Le moli di H_2O sono: $0,22/18 = 12,2$ mmol.

Le moli di $\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ sono la metà di queste: $12,2/2 = 6,1$ mmol.

La massa molare di $\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ è: $137,33 + 35,45 \cdot 2 + 2 \cdot 18 = 244,23$ g/mol.

La massa di $\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ è: $244,23 \cdot 0,0061 = 1,49$ g. La % è $1,49/1,78 = 83,7\%$. (Risposta C)

33. Indicare in modo inequivocabile la quantità chimica di cloro che bisogna far reagire con 10 mol di ammoniaca, perché la seguente reazione sia completa.



- A) 2,5 mol di cloro molecolare
B) 5,0 mol di cloro molecolare
C) 2,5 mol di cloro
D) 5,0 mol di cloro

33. Soluzione

Nella reazione, le moli di Cl_2 sono $1/4$ di quelle di NH_3 , quindi servono $10/4 = 2,5$ mol di Cl_2 . (Risposta A)

34. La dose massima assimilabile di metilmercurio per l'uomo è 0,1 ng per kg di peso al giorno. Quanti kg di pesce può mangiare ogni settimana un individuo di 80 kg se il contenuto di metilmercurio nel pesce è 0,3 mg/kg?

- A) 1,2 kg B) 0,19 kg C) 0,48 kg D) 1,3 kg

34. Soluzione

La quantità massima di metilmercurio assimilabile in una settimana è: $80 \cdot 7 \cdot 0,1 = 56$ ng (0,056 mg).

I kg di pesce che contengono questa quantità sono: $0,056/0,3 = 0,19$ kg. (Risposta B)

35. Se si vuole avere un ugual numero di molecole di due sostanze liquide diverse A e B bisogna prendere:

- A) volumi uguali di A e B
B) un ugual quantità in grammi di A e B
C) quantità in grammi di A e B che stiano tra loro come le rispettive densità
D) quantità in grammi di A e B che stiano tra loro come le rispettive masse molari

35. Soluzione

Per avere uno stesso numero di molecole di A e B bisogna prendere uno stesso numero di moli delle due sostanze. Quindi si deve avere: $n = m_A/MM_A = m_B/MM_B$ da cui: $m_A/m_B = MM_A/MM_B$. (Risposta D)

36. Calcolare quanti grammi di una soluzione di KCl al 35% (m/m) occorre aggiungere ad una soluzione al 12% (m/m) per ottenere 120 g di una soluzione al 20% (m/m) di KCl .

- A) 54,7 g B) 41,7 g C) 32,1 g D) 22,4 g

36. Soluzione

Nella soluzione al 20% la massa di KCl è: $120 \cdot 0,20 = 24$ g.

Chiamiamo x la massa incognita di soluzione al 35%. La massa in grammi di soluzione al 12% è: $120 - x$.

La massa di KCl nella soluzione al 35% è: $0,35 x$. La massa di KCl nella soluzione al 12% è: $0,12 \cdot (120 - x)$.

Dato che la massa di KCl si conserva deve valere: $0,35 x + 0,12 \cdot (120 - x) = 24$.

$0,35 x + 14,4 - 0,12 x = 24$ $0,23 x = 9,6$ $x = 41,7$ g. (Risposta B)

37. Qual è il numero di ossidazione medio del carbonio nella molecola di 1-propanolo $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$?

- A) +2 B) -2 C) -1,5 D) -3

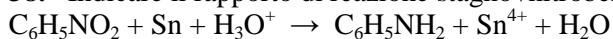
37. Soluzione

La formula bruta è $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$. Gli otto H hanno n.o. complessivo +8; l'O ha n.o. -2. Il totale è +6.

I tre C devono avere n.o. complessivo -6 e quindi il loro n.o. medio è $-6/3 = -2$. (Risposta B)

Oppure: il n.o. del C di sinistra è -3, il C centrale ha n.o. -2, il C di destra ha n.o. -1. La media è -2.

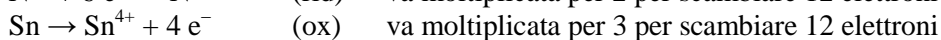
38. Indicare il rapporto di reazione stagno /nitrobenzene nella reazione:



- A) 2 B) 1,5 C) 2,5 D) 3

38. Soluzione

La reazione è un'ossidazione, le due semireazioni sono:



Il rapporto stagno /nitrobenzene è $3/2 = 1,5$.

(Risposta B)

39. La capacità termica specifica dell'acqua è $4,18 \text{ J K}^{-1} \text{ g}^{-1}$. Calcolare quanta energia è richiesta per innalzare a pressione costante la temperatura di 10,0 moli di acqua da $20,0 \text{ }^\circ\text{C}$ a $25,0 \text{ }^\circ\text{C}$.

- A) 209 J B) 209 kJ C) 3,76 kJ D) 3,76 J

39. Soluzione

La massa di acqua è: $10 \cdot 18 = 180 \text{ g}$. L'energia richiesta è data da: $Q = c m \Delta T = 4,18 \cdot 180 \cdot 5 = 3762 \text{ J}$.

Quindi 3,76 kJ.

(Risposta C)

40. Un campione di aria inquinata da anidride solforosa viene fatto gorgogliare ad un flusso di $1,0 \text{ m}^3/\text{h}$ (in condizioni normali) attraverso una soluzione contenente 50 mL di H_2O_2 5% ($\text{H}_2\text{O}_2 + \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$). Dopo 0,5 h, l'acido solforico viene titolato con 5,6 mL di NaOH 0,0050 M. Calcolare la concentrazione di SO_2 in presente nell'aria inquinata.

- A) 3,60 mg/m^3 B) 21,4 mg/m^3 C) 5,41 mg/m^3 D) 1,80 mg/m^3

40. Soluzione

Le moli di NaOH sono: $n = M V = 0,005 \cdot 5,6 = 0,028 \text{ mmol}$. Le moli di H_2SO_4 sono metà: $0,028/2 = 0,014 \text{ mmol}$.

Queste sono anche le moli di SO_2 in un flusso di 0,5 h cioè in $0,5 \text{ m}^3$. In 1 m^3 ce ne sono il doppio: 0,028 mmol.

La massa molare di SO_2 è: $32 + 32 = 64 \text{ g/mol}$. La massa di SO_2 è: $0,028 \cdot 64 = 1,79 \text{ mg}/\text{m}^3$. (Risposta D)

Qui continuano i quesiti della classe A (41-60)

41. L'Angstrom è:

- A) un'unità di misura della lunghezza
B) un'unità di misura della velocità
C) un'unità di misura del tempo
D) un'unità di misura degli angoli di legame

41. Soluzione

L'Angstrom è un'unità di misura di lunghezza e vale 10^{-10} m .

(Risposta A)

42. Il simbolo dell'unità di misura della massa atomica è:

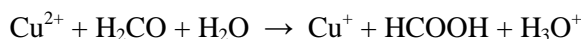
- A) uma B) u C) g D) nessuno dei tre

42. Soluzione

Il simbolo dell'unità di massa atomica è u.

(Risposta B)

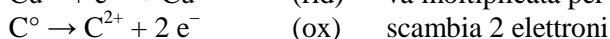
43. Determinare quante moli di formaldeide reagiscono con 100 mL di CuSO_4 0,05 M, secondo la reazione da bilanciare:



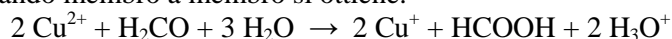
- A) 0,010 B) 0,0045 C) 0,0025 D) 0,0050

43. Soluzione

Le due semireazioni sono:



Moltiplicando per 2 e sommando membro a membro si ottiene:



Le moli di Cu^{2+} sono: $n = M V = 0,05 \cdot 100 = 5 \text{ mmol}$. Le moli di H_2CO sono metà: 2,5 mmol. (Risposta C)

44. Litio e potassio:

- A) appartengono allo stesso periodo della tavola periodica
- B) possiedono lo stesso numero di protoni nel nucleo
- C) possiedono lo stesso numero di elettroni nell'ultimo livello energetico
- D) sono entrambi non metalli

44. Soluzione

Litio e potassio appartengono allo stesso gruppo della tavola periodica e quindi hanno lo stesso numero di elettroni nell'ultimo livello energetico. Li ($2s^1$); K ($4s^1$). (Risposta C)

45. Stabilire in quale intervallo è compreso il pH di una soluzione 0,1 M di formiato di ammonio.

$$K_a(\text{ac. formico}) = 1,8 \cdot 10^{-4}; \quad K_b(\text{NH}_3) = 1,8 \cdot 10^{-5}$$

- A) 6–8
- B) 2–5
- C) 9–10
- D) 11–12

45. Soluzione

Questo sale è formato da un acido debole e una base debole. Dato che la K_a dell'acido formico è dieci volte più grande della K_b dell' NH_3 , il sale è leggermente acido e il pH sarà circa 6.

Scartando l'intervallo 2–5, troppo acido, resta solo 6–8. (Risposta A)

In alternativa bisogna ricordare la formula che dà la $[\text{H}^+]$ in un sale formato da acido debole e base debole:

$$[\text{H}^+] = \sqrt{\frac{K_a}{K_b} K_w} = \sqrt{\frac{1,8 \cdot 10^{-4}}{1,8 \cdot 10^{-5}} K_w} = \sqrt{10 K_w} = \sqrt{10^{-13}} = 10^{-6,5} \text{ M.} \quad \text{pH} = -\log [\text{H}^+] = -\log 10^{-6,5} = 6,5.$$

46. L'elettronegatività:

- A) è massima per il fluoro
- B) è massima per i metalli alcalini
- C) aumenta lungo un gruppo
- D) è pari all'energia di legame

46. Soluzione

Il fluoro è l'elemento con la massima elettronegatività. Nella scala di Pauling, al fluoro è stato assegnato il valore 4, scelto in modo che tutte le EN siano positive. (Risposta A)

47. Indicare l'associazione corretta.

- A) N, gas nobile
- B) P, metallo di transizione
- C) Mg, metallo alcalino
- D) Cl, alogeno

47. Soluzione

Le affermazioni A, B, C sono errate. Mentre è giusto affermare che il cloro è un alogeno. (Risposta D)

48. Indicare quale coppia di formule rappresenta due sostanze differenti.

- A) $\text{Si}(\text{OH})_4$ e H_4SiO_4
- B) H_3BO_3 e $\text{B}(\text{OH})_3$
- C) AsH_3 e HAsO_2
- D) acido cromico e H_2CrO_4

48. Soluzione

AsH_3 e HAsO_2 sono palesemente differenti. (Risposta C)

49. Indicare quale andamento si osserva spostandosi da sinistra verso destra lungo la Tavola Periodica.

- A) il raggio atomico tende a diminuire
- B) il raggio atomico tende ad aumentare
- C) l'energia di ionizzazione tende a diminuire
- D) l'elettronegatività tende a diminuire

49. Soluzione

L'affermazione esatta è la A, infatti, spostandosi a destra nei periodi, la carica nucleare aumenta e attira con più forza gli elettroni di valenza che si avvicinano di più al nucleo, dato che non si schermano tra loro perchè si trovano nello stesso guscio. Così il raggio atomico diminuisce. (Risposta A)

50. Il fosforo (P) è un esempio di:

- A) non metallo B) metallo alcalino C) alogeno D) elemento delle terre rare

50. Soluzione

Gli atomi nell'angolo in alto a destra della tavola periodica (fino alla diagonale di semimetalli) sono non metalli che formano ossiacidi con l'ossigeno. Nel secondo periodo, i non metalli sono B, C, N, O, F, Ne, i non metalli del terzo periodo sono P, S, Cl, Ar. (Risposta A)

51. Un composto binario contenente idrogeno e un altro elemento, in soluzione acquosa, ha comportamento:

- A) basico B) acido
C) anfotero D) non è possibile definire a priori le sue proprietà

51. Soluzione

A questa domanda non si può rispondere senza sapere di quale elemento si tratta. Con l'idrogeno, un non metallo come il cloro forma composti acidi (HCl), un altro non metallo come l'ossigeno forma composti anfoteri (H₂O), un metallo come il sodio forma composti basici (NaH). (Risposta D)

52. Indicare la configurazione che descrive uno stato eccitato dell'atomo di ossigeno.

- A) 1s² 2s² 2p²
B) 1s² 2s² 2p² 3s²
C) 1s² 2s² 2p¹
D) 1s² 2s² 2p⁴

52. Soluzione

Lo stato fondamentale dell'ossigeno è: 1s² 2s² 2p⁴. Uno stato eccitato deve contenere gli stessi elettroni, con almeno un elettrone promosso in orbitali a più alta energia, come in: 1s² 2s² 2p² 3s². (Risposta B)

53. Un ossido anfotero è:

- A) in grado di reagire esclusivamente con basi
B) in grado di reagire esclusivamente con acidi
C) in grado di reagire sia con basi che con acidi
D) non è in grado di reagire, né con basi né con acidi

53. Soluzione

Un ossido anfotero, per definizione, si può comportare sia da acido sia da base e quindi può reagire sia con basi che con acidi. Ad es: $\text{ZnO} + 2 \text{OH}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_4^{2-}$. $\text{ZnO} + 2 \text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$. (Risposta C)

54. Indicare l'elemento che non presenta lo stato di ossidazione +6.

- A) Cr B) Mo C) S D) Ba

54. Soluzione

Il bario ha solo due elettroni esterni e non può facilmente perderne 6. (Risposta D)

55. Quando il sale NaCl si scioglie in acqua, si verifica:

- A) l'avvicinamento degli ioni con carica opposta
B) l'idratazione degli ioni
C) un aumento del pH
D) una reazione di ossido-riduzione

55. Soluzione

Gli ioni Na⁺ e Cl⁻ si staccano dai loro compagni nel cristallo e si circondano di molecole d'acqua. (Risposta B)

56. Indicare il composto ionico del cloro.

- A) BCl₃ B) HCl C) CCl₄ D) NaCl

56. Soluzione

In BCl₃, HCl, CCl₄, il cloro fa legami covalenti polari. Nei cristalli di NaCl i legami sono ionici. (Risposta D)

57. Una reazione chimica si svolge in un recipiente cilindrico, con un'area di base di $10,0 \text{ cm}^2$ e dotato di un pistone libero di muoversi senza attrito. Sapendo che la pressione esterna è di $1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$ e che il lavoro associato alla reazione è $-101,3 \text{ J}$, calcolare di quanto si innalza il pistone.

- A) $10,0 \text{ cm}$ B) 100 cm C) $1,01 \text{ cm}$ D) $0,101 \text{ cm}$

57. Soluzione

Il lavoro di volume è negativo perchè è fatto dal sistema: $W = -P \Delta V$ da cui si ricava $\Delta V = -W/P$
 $\Delta V = 101,3/1,013 \cdot 10^5 = 10^{-3} \text{ m}^3 = 10^{-3} \cdot 10^6 \text{ cm}^3 = 10^3 \text{ cm}^3$. La lunghezza è $10^3/10 = 100 \text{ cm}$. (Risposta B)

58. Indicare quale affermazione riguardante il legame covalente è ERRATA.

- A) non è direzionale B) può essere polare o non polare
 C) può essere semplice, doppio e triplo D) è presente nelle molecole degli alcani

58. Soluzione

Il legame covalente è dato dalla sovrapposizione di orbitali e obbliga i due atomi e gli orbitali coinvolti a rimanere allineati per rendere minima la repulsione tra i nuclei. Per questo, il legame covalente è fortemente direzionale e ogni alterazione dei corretti angoli di legame genera tensione angolare e rende instabile la molecola. (Risposta A)

59. Indicare le formule dei composti ionici che si formano quando il catione Na^+ si combina con gli anioni bromuro, carbonato e fosfato.

- A) NaBr Na_2CO_3 Na_3PO_4 B) Na_2Br Na_2CO_3 Na_3PO_4
 C) NaBr $\text{Na}_3(\text{CO}_3)_2$ Na_3PO_4 D) NaBr Na_2CO_3 Na_2PO_4

59. Soluzione

Col bromuro (Br^-) basta un Na^+ , col carbonato (CO_3^{2-}) servono due Na^+ , col fosfato (PO_4^{3-}) tre Na^+ . (Risposta A)

60. Indicare quale formula corrisponde al sodio solfito.

- A) Na_2S B) Na_2SO_3 C) NaHSO_3 D) Na_2SO_4

60. Soluzione

Il solfato è SO_4^{2-} , il solfito ha un ossigeno in meno: SO_3^{2-} . Il sodio solfito è Na_2SO_3 . (Risposta B)

Qui riprendono i quesiti della classe B (41-60)

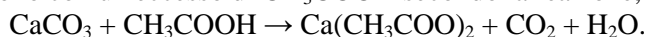
41. Calcolare quanti grammi di acqua si possono ottenere dalla decomposizione di $0,100 \text{ g}$ di $\text{MgCl}_2 \cdot 6 \text{ H}_2\text{O}$.

- A) $0,00881 \text{ g}$ B) $0,0532 \text{ g}$ C) $0,0189 \text{ g}$ D) $0,0243 \text{ g}$

41. Soluzione

La massa molare del sale è: $24,3 + 2 \cdot 35,45 + 6 \cdot 18 = 203,2 \text{ g/mol}$; massa molare di $6 \text{ H}_2\text{O}$: $6 \cdot 18 = 108 \text{ g/mol}$.
 Il rapporto in massa è $108/203,2 = 0,5315$. La massa di H_2O è: $0,5315 \cdot 0,1 = 0,0532 \text{ g}$. (Risposta B)

42. $3,00 \text{ g}$ di CaCO_3 reagiscono con un eccesso di CH_3COOH secondo la reazione, da bilanciare:



Se tutto il carbonato viene consumato nella reazione, calcolare quanta CO_2 e $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ si formano:

- A) $\text{CO}_2 = 1,32 \text{ g}$; $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2 = 4,74 \text{ g}$ B) $\text{CO}_2 = 4,74 \text{ g}$; $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2 = 1,32 \text{ g}$
 C) $\text{CO}_2 = 4,74 \text{ g}$; $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2 = 4,74 \text{ g}$ D) $\text{CO}_2 = 1,32 \text{ g}$; $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2 = 2,64 \text{ g}$

42. Soluzione

La reazione bilanciata è: $\text{CaCO}_3 + 2 \text{ CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Moli (mol) 0,03 0,03 0,03

MM (g/mol) 100 158 44

Massa (g) 3,0 4,74 1,32

Dato che le moli di $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ e CO_2 sono uguali, la sola risposta con un rapporto sensato delle masse è A. Risolviamo il problema.

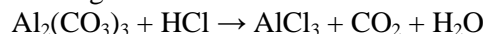
CaCO_3 : la massa molare è: $40 + 12 + 48 = 100 \text{ g/mol}$. Le moli sono: $3/100 = 0,03 \text{ mol}$

CO_2 : la massa molare è: $12 + 32 = 44 \text{ g/mol}$. Le moli sono le stesse di CaCO_3 . La massa è: $0,03 \cdot 44 = 1,32 \text{ g}$.

$\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$: la massa molare è: $40 + 2(24 + 3 + 32) = 158 \text{ g/mol}$. Le moli sono le stesse di CaCO_3 .

La massa di $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ è: $0,03 \cdot 158 = 4,74 \text{ g}$. (Risposta A)

43. Un minerale impuro contiene $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$. Per reazione di 2,50 kg di minerale con un eccesso di HCl gassoso si ottengono 0,55 kg di AlCl_3 , secondo la seguente reazione da bilanciare:



Calcolare la percentuale in massa di $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ presente nel minerale impuro.

- A) 22,0%
B) 11,0 %
C) 38,6 %
D) 19,3%

43. Soluzione

La reazione bilanciata è: $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + 6 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{AlCl}_3 + 3 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$

Coefficienti	1	2
Moli (mol)	2,061	4,123
MM (g/mol)	234	133,4
Massa (g)	482,4	550

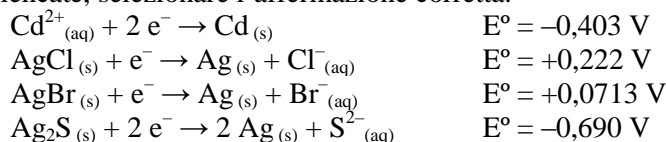
Le masse molari sono: $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ ($2 \cdot 27 + 3 \cdot 60 = 234$ g/mol); AlCl_3 ($27 + 3 \cdot 35,45 = 133,4$ g/mol)

Le moli di AlCl_3 sono: $550/133,4 = 4,123$ mol. Le moli di $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ sono la metà: $4,123/2 = 2,061$ mol.

La massa di $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ è: $2,061 \cdot 234 = 482,4$ g. La % è: $482,4/2500 = 19,3\%$.

(Risposta D)

44. Si aggiunga un eccesso di Cd metallico a una sospensione acida contenente $\text{AgCl}_{(s)}$, $\text{AgBr}_{(s)}$ e $\text{Ag}_2\text{S}_{(s)}$. Considerando le semireazioni elencate, selezionare l'affermazione corretta.



- A) reagisce solo $\text{AgCl}_{(s)}$
B) reagiscono $\text{AgBr}_{(s)}$ e $\text{Ag}_2\text{S}_{(s)}$
C) reagisce solo $\text{Ag}_2\text{S}_{(s)}$
D) reagiscono $\text{AgCl}_{(s)}$ e $\text{AgBr}_{(s)}$

44. Soluzione

Il cadmio metallico può essere ossidato a Cd^{2+} dalle coppie redox con potenziale superiore $-0,403$ V, quindi reagiscono AgCl e AgBr , ma non Ag_2S .

(Risposta D)

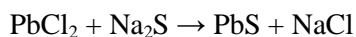
45. Per una reazione di ordine zero: $A \rightarrow B$ la costante cinetica ha le dimensioni di:

- A) concentrazione \cdot tempo⁻¹
B) tempo⁻¹
C) concentrazione
D) concentrazione⁻¹ \cdot tempo⁻¹

45. Soluzione

L'equazione cinetica di ordine zero è: $v = k$ quindi k ha le dimensioni della velocità (M/s). (Risposta A)

46. Una soluzione acquosa contenente 1,80 g di PbCl_2 viene trattata con un eccesso di Na_2S secondo la seguente reazione non bilanciata:



Si recuperano per filtrazione 1,00 g di PbS . Calcolare la resa percentuale della reazione.

- A) 25,0 % B) 50,3 % C) 64,6 % D) 95,0 %

46. Soluzione

La reazione bilanciata è: $\text{PbCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS} + 2 \text{NaCl}$

Moli (mmol)	6,47	(6,47) 4,18
MM (g/mol)	278	239
Massa (g)	1,80	1,00

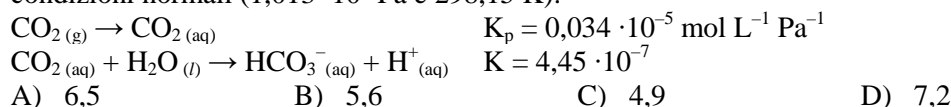
Le masse molari sono: PbCl_2 ($207,2 + 2 \cdot 35,45 = 278$ g/mol); PbS ($207,2 + 32 = 239$ g/mol)

Le moli sono: PbCl_2 ($1,80/278 = 6,47$ mmol); PbS ($1,00/239 = 4,18$ mmol).

Dato che la resa teorica sarebbe stata di 6,47 mol, la resa % è: $4,18/6,47 = 64,6\%$.

(Risposta C)

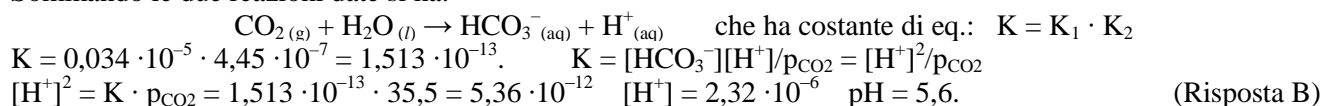
47. Calcolare il pH di un'acqua saturata con aria [con un contenuto di $\text{CO}_2(\text{g})$ di 0,035% (v/v)] alle vecchie condizioni normali ($1,013 \cdot 10^5$ Pa e 298,15 K).



47. Soluzione

La pressione parziale di CO_2 è: $p_{\text{CO}_2} = x_{\text{CO}_2} P = (0,035/100) \cdot 1,013 \cdot 10^5 = 35,5$ Pa

Sommando le due reazioni date si ha:

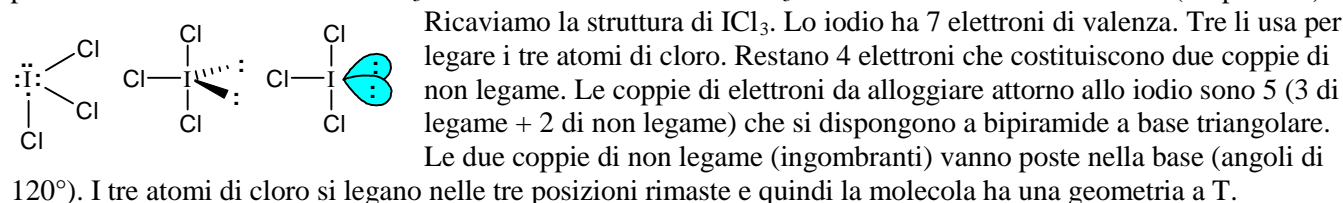


48. In base alla teoria VSEPR, indicare quale molecola presenta una geometria a T.

- A) BCl_3
 B) NCl_3
 C) PCl_3
 D) ICl_3

48. Soluzione

Le prime tre si scartano facilmente perché sono molecole note. BCl_3 è planare triangolare, NCl_3 e PCl_3 sono piramidali come l'ammoniaca NH_3 . Resta solo la molecola D: ICl_3 . (Risposta D)



49. Quale delle seguenti condizioni è necessaria affinché si verifichi una collisione tra molecole efficace per una reazione chimica.

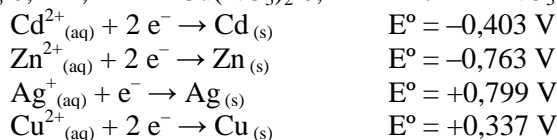
- I) orientazione favorevole delle molecole nell'urto
 II) energia cinetica sufficiente
 III) elevato ΔH di reazione
 A) condizione I
 B) condizioni I e II
 C) condizioni II e III
 D) le tre condizioni

49. Soluzione

L'energia cinetica deve essere sufficiente a produrre, negli urti, un'energia che superi l'energia di attivazione e inoltre le molecole devono urtarsi con la corretta orientazione. Il ΔH , invece, è ininfluente. (Risposta B)

50. Che cosa si osserva se si immerge una barretta di $\text{Cu}(\text{s})$ in una soluzione contenente:

$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 0,1 M, AgNO_3 0,1 M, $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$ 0,1 M e HNO_3 0,001 M?



- A) si deposita $\text{Ag}(\text{s})$
 B) non si osserva nulla
 C) si deposita $\text{Zn}(\text{s})$
 D) si deposita $\text{Cd}(\text{s})$

50. Soluzione

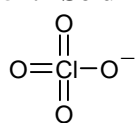
Il rame metallico si può ossidare solo reagendo con una specie dal potenziale maggiore del suo.

Il potenziale del rame è $E^\circ = +0,337$ V, l'unico potenziale maggiore di questo è quello dell'argento che, quindi, si riduce ad argento metallico. ($\text{Cu} + 2 \text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{Ag}$). (Risposta A)

51. Indicare l'ordine medio di legame tra Cl e O nelle strutture di risonanza più stabili di ClO_4^- .

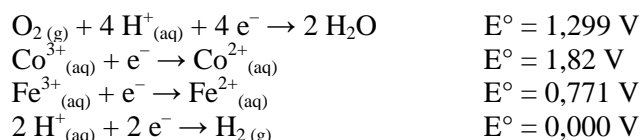
- A) 1
B) 1,25
C) 1,75
D) 1,5

51. Soluzione



Nello ione ClO_4^- vi sono 3 ossigeni legati da un doppio legame e un ossigeno con legame singolo. In totale i legami sono 7 e l'ordine di legame è $7/4 = 1,75$. (Risposta C)

52. Cosa si verifica facendo gorgogliare aria in una soluzione contenente HCl 0,1 M, FeCl_2 0,005 M e CoCl_2 0,005 M?



- A) si forma H_2
B) non succede nulla
C) si forma Fe^{3+}
D) si forma Co^{3+}

52. Soluzione

Il potenziale dell'ossigeno (1,299 V) è calcolato in condizioni standard, $[\text{H}^+] = 1 \text{ M}$ (pH 0).

Con $[\text{H}^+] = 0,1 \text{ M}$ (pH 1) il potenziale di O_2 è solo lievemente più basso, e la scala dei valori non cambia.

L'ossigeno dell'aria può ossidare le specie che hanno un potenziale minore di 1,299 V, quindi, in teoria, Fe^{2+} e H_2 .

Dato che in soluzione non c'è H_2 , l'ossigeno può ossidare solo Fe^{2+} formando Fe^{3+} . (Risposta C)

53. Quali delle seguenti affermazioni sono esatte per il processo di espansione di un gas ideale nel vuoto.

- I) il processo comporta una variazione di entalpia
II) il processo comporta un aumento di entropia
III) il processo comporta una diminuzione dell'energia libera di Gibbs
IV) il processo può procedere spontaneamente nella direzione inversa
A) le quattro affermazioni sono tutte esatte
B) sono esatte solo le affermazioni II e III
C) sono esatte solo le affermazioni I e IV
D) le quattro affermazioni sono tutte errate

53. Soluzione

L'espansione di un gas nel vuoto avviene in modo adiabatico, senza scambi di calore: $\Delta H = 0$ (I errata).

Il processo comporta un aumento di entropia legato al maggior volume a disposizione e quindi al maggior disordine molecolare (II esatta).

Dato che $\Delta H = 0$ e $\Delta S > 0$, il processo è spontaneo infatti: $\Delta G = \Delta H - T\Delta S < 0$ (III esatta).

Se il processo è spontaneo verso destra, non è spontaneo nella direzione opposta (IV errata).

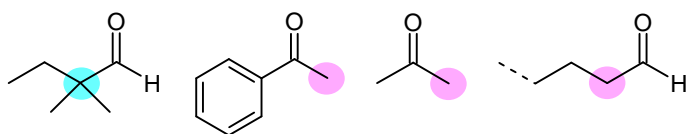
Sono corrette solo le affermazioni II e III.

(Risposta B)

54. Quale dei seguenti composti non dà condensazione aldolica?

- A) 2,2-dimetilbutanale B) acetofenone C) acetone D) decanale

54. Soluzione



La condensazione aldolica è una reazione nella quale la specie reattiva è un enolato che si forma per tautomeria cheto-enolica. Le aldeidi e i chetoni possono, per tautomeria, formare enolati solo se hanno idrogeni in posizione alfa. Tutte le molecole

date hanno idrogeni in posizione alfa tranne la prima che, in alfa (cerchio arrotto), ha solo carboni. La molecola che non può dare condensazione aldolica, quindi, è la prima, 2,2-dimetilbutanale. (Risposta A)

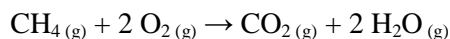
55. Il pH di una soluzione può essere determinato misurando la concentrazione della forma acida e della forma basica di un indicatore. Sapendo che il blu di bromotimolo ha un valore della K_a pari a $10^{-7,1}$, determinare il pH di una soluzione in cui il rapporto [forma acida]/[forma basica] è 1,5.

- A) 10,2 B) 7,90 C) 6,90 D) 5,80

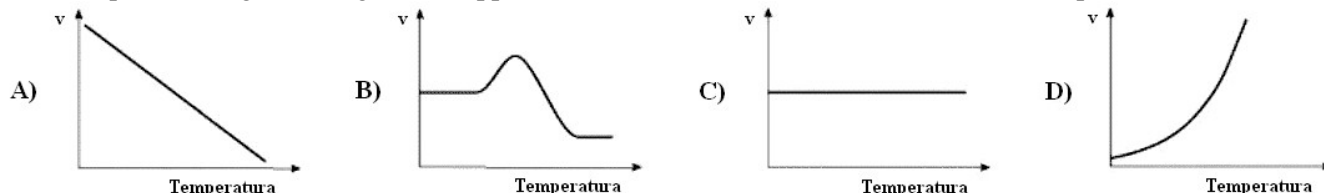
55. Soluzione

Il pH di un acido debole è dato da: $\text{pH} = \text{p}K_a - \log [\text{HA}]/[\text{A}^-] = 7,1 - \log 1,5 = 6,9$. (Risposta C)

56. Data la reazione esotermica



indicare quale dei seguenti diagrammi rappresenta la relazione tra velocità di reazione e temperatura.



56. Soluzione

In una reazione esotermica, un aumento della temperatura sposta a sinistra l'equilibrio, quindi diminuisce la K_{eq} della reazione. La velocità di reazione, invece, aumenta sempre con l'aumento della temperatura, quindi il grafico corretto è il D. (Risposta D)

57. Una soluzione di HClO 0,1 M e HCl 0,1 M viene titolata con NaOH 0,1M, usando metilarancio come indicatore. Quale delle seguenti affermazioni è esatta?

- A) si titola solo HCl
B) si titola solo HClO
C) si titola sia HCl che HClO
D) non si titola nessun acido

57. Soluzione

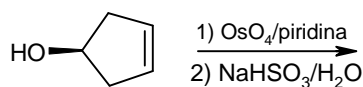
Il metilarancio è rosso a pH molto acido e vira al giallo a pH 4,4. Nella titolazione con NaOH di HCl, il pH resta acido fino all'ultima goccia di NaOH che completa la titolazione, poi l'indicatore diventa giallo e il pH diventa basico.

La K_a di HClO è $3,5 \cdot 10^{-8}$, la sua titolazione comincia a pH successivi al punto di viraggio del metilarancio.

Quindi si può titolare solo HCl.

(Risposta A)

58. Indicare quale coppia rappresenta il prodotto della seguente reazione.

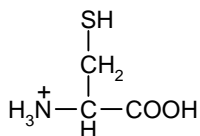


- A) e B) e C) e D) e

58. Soluzione

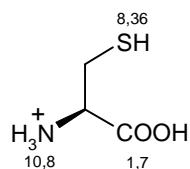
La reazione degli alcheni con tetrossido di osmio (in quantità catalitica, in presenza di un co-ossidante) è una idrossilazione cis (come quella con KMnO_4 , ma più controllabile). Vengono aggiunti due gruppi OH dallo stesso lato del piano dell'alchene. Nella molecola finale, i due OH si devono trovare in posizione cis cioè o entrambi sopra o entrambi sotto il piano dell'anello. (Risposta A)

59. La cisteina è un amminoacido che presenta tre costanti acide: $K_{a1} = 10^{-1,70}$ $K_{a2} = 10^{-8,36}$ $K_{a3} = 10^{-10,8}$
Indicare a quali gruppi funzionali sono riferite:



- A) K_{a1} : COOH K_{a2} : NH_3^+ K_{a3} : SH
 B) K_{a1} : NH_3^+ K_{a2} : COOH K_{a3} : SH
 C) K_{a1} : COOH K_{a2} : SH K_{a3} : NH_3^+
 D) K_{a1} : SH K_{a2} : COOH K_{a3} : NH_3^+

59. Soluzione



Negli amminoacidi, i gruppi amminico e carbossilico legati al carbonio alfa hanno un effetto reciproco elettron attrattore e sono entrambi un po' più acidi di quanto sarebbero se fossero da soli. Il carbossile ha un pK_a intorno a 2 (invece di 4,5) e il gruppo amminico ha un pK_a intorno a 9 (invece di 10,5). Il pK_a del gruppo tiolico può essere dedotto da quello dell'acido solfidrico H₂S (7), quindi è un po' più acido di uno ione ammonio anche se la carica negativa di S⁻ è destabilizzata dall'effetto induttivo elettron-donatore del carbonio (pK_a SH tra 8 e 9). Quando il pH sale, nella molecola vi sono due cariche negative, S⁻ e COO⁻, che stabilizzano la carica positiva sullo ione ammonio RNH₃⁺ e quindi il pK_a di questo è spinto a valori più basici (oltre 10). (Risposta C)

60. L'assorbanza di un campione è 0,12. Qual è la sua trasmittanza?

- A) 0,76 B) 1,32 C) 1,13 D) -0,12

60. Soluzione

La definizione di assorbanza è: $A = -\log T$. Quindi: $T = 10^{-A} = 10^{-0,12} = 0,76$. (Risposta A)

Soluzioni proposte da Mauro Tonellato