

Giochi della Chimica 2024

Problemi risolti – Fase nazionale – Classe A

1. Indicare l'affermazione ERRATA:

- A) l'oro è più elettronegativo del bario
- B) il litio è meno elettronegativo del boro
- C) lo iodio è meno elettronegativo del fluoro
- D) lo zolfo è più elettronegativo dell'ossigeno

1. Soluzione

L'elettronegatività aumenta andando verso destra nei periodi della Tavola Periodica e andando verso l'alto nei gruppi, quindi lo zolfo deve essere meno elettronegativo dell'ossigeno ($2,6 < 3,5$). (Risposta D)

2. È buona norma, prima di entrare in un laboratorio chimico:

- A) chiudere le finestre per evitare la fuoriuscita di sostanze pericolose
- B) prendere visione delle schede di sicurezza dei prodotti chimici da maneggiare
- C) occupare il banco più vicino alle uscite di sicurezza in caso di emergenza
- D) presentarsi al tecnico di laboratorio così che possa chiamarti per nome

2. Soluzione

È buona norma prendere visione delle schede di sicurezza dei prodotti chimici da maneggiare. (Risposta B)

3. Per effettuare una titolazione, si utilizza:

- A) bacchetta di vetro
- B) buretta
- C) imbuto
- D) piastra agitante

3. Soluzione

La buretta consente di dosare con precisione la quantità di titolante. (Risposta B)

4. Indicare quale ossido di ferro NON esiste:

- A) FeO
- B) Fe₂O₃
- C) Fe₃O₄
- D) Fe₂O₅

4. Soluzione

Gli stati di ossidazione stabili degli ioni ferro sono +2 e +3 che troviamo in FeO e Fe₂O₃.

Lo stato di ossidazione in Fe₃O₄ è +2,6 uno stato intermedio tra 2 e 3 che si può realizzare in un ossido misto.

Lo stato di ossidazione in Fe₂O₅ è +5 un valore non accettabile per il ferro. (Risposta D)

5. Considerando 10 g di ciascuno dei seguenti composti, stabilire quale contiene più atomi di cobalto.

- A) CoBr₂
- B) CoCl₃
- C) CoCl₂ · 2 H₂O
- D) CoSO₄ · 6 H₂O

5. Soluzione

Il composto che in 10 g contiene più atomi di cobalto è quello che, a parità di Co, contiene una massa minore degli altri atomi.

2 atomi di bromo ($2 \cdot 79,9 = 159,8$) pesano più di tre atomi di cloro ($3 \cdot 35,45 = 106,35$) (A errata)

2 molecole d'acqua ($2 \cdot 18 = 36$) pesano più di un atomo di cloro (35,45) (C errata)

6 molecole d'acqua e un fosfato ($6 \cdot 18 + 32 + 64 = 204$) pesano più di 3 atomi di cloro (D errata). (Risposta B)

6. Sapendo che la massa atomica del rame è 63,546 u, indicare quale dei seguenti isotopi è più abbondante:

- A) ⁶³₂₉Cu
- B) ⁶⁵₂₉Cu
- C) ⁶⁷₂₉Cu
- D) ⁶³₃₁Cu

6. Soluzione

Il numero atomico del rame è 29 (D errata).

L'isotopo più abbondante è quello che ha la massa più vicina al valore medio (63,55 u)

Quindi: ⁶³Cu ($63,55 - 63 = 0,55$) è più abbondante di ⁶⁵Cu ($63 - 63,55 = 1,45$). (Risposta A)

7. Date le seguenti percentuali di elementi di un composto incognito (C = 63,38%, H = 4,26%, N = 9,85%) contenente carbonio, idrogeno, azoto e ossigeno, stabilirne la formula bruta.

- A) $C_5H_4N_2O$ B) $C_{12}H_{16}N_2O$ C) $C_{29}H_2N_4O_8$ D) $C_{15}H_{12}N_2O_4$

7. Soluzione

La somma delle % è: $63,38 + 4,26 + 9,85 = 77,9\%$. La % mancante è dovuta all'ossigeno: $100 - 77,9 = 22,51\%$.

In 100 g le moli sono: C ($63,38/12 = 5,28$); H ($4,26/1,008 = 4,23$); N ($9,85/14 = 0,70$); O ($22,51/16 = 1,41$).

Dividendo per il valore minore (0,7) si ha : C ($5,28/0,7 = 7,5$); H ($4,23/0,7 = 6$); N ($0,7/0,7 = 1$); O ($1,41/0,7 = 2$)

Si ottiene: $C_{7,5}H_6NO_2$. Per avere numeri piccoli e interi si deve moltiplicare per 2: $C_{15}H_{12}N_2O_4$. (Risposta D)

8. Una mole di acqua in fase liquida a $60\text{ }^\circ\text{C}$ e una mole di acqua sotto forma di ghiaccio a $-20\text{ }^\circ\text{C}$ hanno:

- A) lo stesso numero di atomi
B) la stessa densità
C) lo stesso volume
D) nessuna delle opzioni è valida

8. Soluzione

Una mole di H_2O contiene N_A molecole a qualsiasi temperatura (N_A atomi di O e $2 N_A$ atomi di H). (Risposta A)

9. Il ghiaccio secco (diossido di carbonio allo stato solido) è un solido:

- A) molecolare B) covalente C) amorfo D) ionico

9. Soluzione

Il ghiaccio secco è un solido molecolare perchè è formato da molecole di CO_2 . Queste non sono unite da legami covalenti, ma da forze di London molto più deboli, per questo il solido sublima a $T > -80\text{ }^\circ\text{C}$. (Risposta A)

10. Secondo la teoria VSEPR, per la molecola OF_2 si può prevedere una forma:

- A) ad angolo retto
B) angolata con un angolo $< 90^\circ$
C) angolata simile all'acqua
D) lineare

10. Soluzione

L'ossigeno in OF_2 ha una configurazione elettronica uguale a quella in H_2O (che è angolata a 105°) per questo si può prevedere che la geometria di OF_2 sia simile. (Risposta C)

11. Un gas ideale occupa il volume di 1 L a $25\text{ }^\circ\text{C}$ e a 1 atm; indicare il suo volume quando viene raffreddato a $-10\text{ }^\circ\text{C}$ e sottoposto alla pressione di 0,1 atm.

- A) 2,00 L B) 4,58 L C) 18,32 L D) 8,83 L

11. Soluzione

In questa trasformazione le moli si conservano: $nR = P_1V_1/T_1 = P_2V_2/T_2$ ($25\text{ }^\circ\text{C} = 298\text{ K}$; $-10\text{ }^\circ\text{C} = 263\text{ K}$)

Da cui: $V_2 = V_1(P_1/P_2)(T_2/T_1)$ $V_2 = 1 \cdot (1/0,1)(263/298) = 8,83\text{ L}$. (Risposta D)

12. Indicare cosa succede alla temperatura di ebollizione di un liquido quando diminuisce la pressione che insiste sulla sua superficie.

- A) si alza
B) si abbassa
C) non cambia
D) si abbassa o si alza a seconda che il liquido formi o no legami a idrogeno

12. Soluzione

All'aumentare della temperatura, aumenta la tensione di vapore di un liquido.

Il liquido bolle quando la temperatura si alza fino a produrre una tensione di vapore che uguaglia la pressione sulla sua superficie. Se diminuisce la pressione, diminuisce la tensione di vapore necessaria all'ebollizione e quindi diminuisce la temperatura di ebollizione. (Risposta B)

13. Sapendo che un gas ideale (3,30 g) occupa un volume di 2,00 L a 150 °C alla pressione di 1,25 atm, indicare la massa molare del gas.

- A) 45,8 g mol⁻¹ B) 16,2 g mol⁻¹ C) 0,0218 g mol⁻¹ D) 45,8 u

13. Soluzione

Dalla legge dei gas si ottengono le moli: $n = PV/RT = (1,25 \cdot 2,0)/(0,0821 \cdot 423) = 0,072$ mmol

La massa molare è: $3,3/0,072 = 45,8$ g/mol.

(Risposta A)

14. In una miscela gassosa ideale, ogni componente esercita una pressione che:

- A) dipende dal numero di moli degli altri componenti
 B) dipende dal peso molecolare degli altri componenti
 C) dipende dalla pressione parziale degli altri componenti
 D) è indipendente dalla natura degli altri componenti

14. Soluzione

In una miscela gassosa ideale, ogni componente esercita una pressione (pressione parziale) indipendente dalla natura degli altri componenti come se le molecole dei vari gas fossero indistinguibili tra loro.

(Risposta D)

15. La formazione di legami a ponte di idrogeno è responsabile:

- A) della solubilizzazione dei solidi ionici in acqua
 B) della minore densità del ghiaccio rispetto all'acqua
 C) dell'angolo di legame di 105° dell'acqua liquida
 D) del relativamente basso punto di ebollizione dell'acqua

15. Soluzione

Il ghiaccio ha una densità minore dell'acqua liquida (a pressioni ordinarie) perchè nel ghiaccio i legami a idrogeno si realizzano in modo stabile con le molecole adiacenti e questo le costringe ad assumere una geometria ordinata tetraedrica con le molecole che si tengono più lontane tra di loro.

(Risposta B)

16. Quale delle seguenti affermazioni, riguardo alle forze intermolecolari, è vera?

- A) il legame idrogeno è più forte delle forze dipolo-dipolo
 B) le forze di dispersione di London sono più forti del legame idrogeno
 C) le forze dipolo-dipolo si osservano solo in molecole ioniche
 D) nessuna delle altre opzioni è corretta

16. Soluzione

Il legame idrogeno è il più forte tra tutte le interazioni dipolo-dipolo.

(Risposta A)

17. Qual è la principale forza intermolecolare presente tra le molecole di CO₂ (diossido di carbonio)?

- A) legame covalente B) legame ionico
 C) forze di London D) interazioni dipolo-dipolo

17. Soluzione

Le molecole di CO₂ sono apolari perchè i due dipoli C–O si annullano tra loro dato che la molecola è lineare.

Le sole forze che consentono alla CO₂ di formare un solido (ghiaccio secco) sono le forze di London tra dipoli oscillanti. Queste sono molto deboli, infatti il ghiaccio secco sublima a $T > -80$ °C.

(Risposta C)

18. Qual è la definizione di entalpia standard di formazione (ΔH_f°)?

- A) la variazione di entalpia standard associata alla formazione di 1 mol di una sostanza da elementi nel loro stato standard
 B) la variazione di entalpia associata alla formazione di una molecola da due atomi
 C) la variazione di entalpia associata alla formazione di 1 g di una sostanza
 D) la variazione di entalpia associata alla decomposizione di 1 mol di una sostanza

18. Soluzione

ΔH_f° è la variazione di entalpia standard associata alla formazione di 1 mol di una sostanza da elementi nel loro stato standard.

(Risposta A)

19. La teoria cinetico-molecolare:

- A) afferma che la temperatura di una sostanza non è correlata alla velocità delle sue particelle
- B) sostiene che le collisioni tra le particelle gassose sono rare e non influenzano il comportamento del gas
- C) sostiene che le particelle gassose occupano uno spazio definito e sono strettamente legate tra loro
- D) nessuna delle affermazioni è corretta

19. Soluzione

Secondo la teoria cinetica dei gas, la T è legata all'energia cinetica media delle particelle ($E_c = \frac{3}{2}kT$) (A errata).
Le molecole del gas non hanno un volume definito e le forze attrattive o repulsive sono trascurabili (C errata).
Le collisioni tra particelle sono elastiche (non rare!) e non influenzano il comportamento del gas (l'affermazione B è errata per metà). (Risposta D?)

20. I legami covalenti:

- A) si formano solo tra atomi dello stesso elemento
- B) si formano attraverso la condivisione di elettroni tra due atomi
- C) si formano attraverso il trasferimento di elettroni da un atomo all'altro
- D) formano sempre solidi cristallini

20. Soluzione

I legami covalenti si formano attraverso la condivisione di elettroni tra due atomi che vengono ospitati in nuovi orbitali chiamati orbitali molecolari ottenuti rimescolando i vecchi orbitali atomici. (Risposta B)

21. Considerando l'energia libera di Gibbs (ΔG) di una reazione:

- A) il ΔG è misurato in Joule
- B) il ΔG è indipendente dalla temperatura
- C) un ΔG positivo indica che la reazione è in equilibrio
- D) un ΔG negativo indica che la reazione è spontanea

21. Soluzione

il ΔG si misura in J/mole (A errata). Il ΔG dipende dalla temperatura infatti. $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ (B errata)
Una reazione è spontanea se l'entropia dell'universo aumenta o (con $T, P = k$) se il ΔG è negativo. (Risposta D)

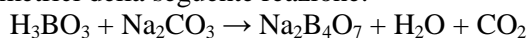
22. Indicare quale tra i seguenti sali è il:

- diossoclorato(III) di potassio
- A) $KClO_2$
 - B) $KClO_4$
 - C) $KClO$
 - D) KCl

22. Soluzione

La sola specie con due ossigeni (diosso) e con Cr^{3+} è $KClO_2$. (Risposta A)

23. Indicare i coefficienti stechiometrici della seguente reazione:



- A) 4, 1, 1, 6, 1
- B) 2, 1, 1, 3, 1
- C) 2, 2, 1, 3, 1
- D) 1, 3, 2, 2, 4

23. Soluzione

La reazione si bilancia direttamente: $4 H_3BO_3 + Na_2CO_3 \rightarrow Na_2B_4O_7 + 6 H_2O + CO_2$ (Risposta A)

24. Indicare quanti mL di acqua occorre aggiungere a 100 mL di una soluzione 2 mol/L di H_2SO_4 per ottenere una soluzione 0,5 mol/L.

- A) 150 mL
- B) 400 mL
- C) 200 mL
- D) 300 mL

24. Soluzione

Il volume deve aumentare di 4 volte, infatti si ha: $n = V_1M_1 = V_2M_2$ $V_2 = V_1M_1/M_2 = (100 \cdot 2)/0,5 = 400$ mL
Il volume d'acqua da aggiungere è: $400 - 100 = 300$ mL. (Risposta D)

25. Indicare il nome IUPAC del fosfato diacido di potassio

- A) idrogenofosfato(V) di potassio
 B) idrogenodifosfato(V) di potassio
 C) diidrogenofosfato(V) di potassio
 D) diidrogenodifosfato(V) di potassio

25. Soluzione

Il nome di KH_2PO_4 è: diidrogenofosfato(V) di potassio (infatti abbiamo 2 H e P^{5+}). (Risposta C)

26. Una soluzione viene preparata solubilizzando 1210 mg di un composto ($\text{MM} = 329,2 \text{ g/mol}$) in 775 mL di acqua. Calcolare la concentrazione in g/L del composto.

- A) 0,156 g/L B) 15,6 g/L C) 1,56 g/L D) 0,02 g/L

26. Soluzione

Sciogliendo 1,21 g in 0,775 L di H_2O (se il volume non cambia) ci sono: $1,21/0,775 = 1,56 \text{ g/L}$. (Risposta C)

27. Quale sostanza è un elettrolita debole in acqua?

- A) HCN B) NaOH C) KCl D) HCl

27. Soluzione

HCN è un acido debole ($K_a = 6,2 \cdot 10^{-10}$) quindi è poco dissociato. (Risposta A)

28. Volendo separare, a scopo preparativo, il dodecano ($T_{\text{fus}} = -10 \text{ }^\circ\text{C}$; $T_{\text{eb}} = 216 \text{ }^\circ\text{C}$) da una miscela contenente anche sodio cloruro e acido acetico, quale delle seguenti tecniche è da preferire?

- A) cromatografia su strato sottile
 B) cristallizzazione del dodecano da soluzione acquosa in cui rimangono il sodio cloruro e l'acido acetico
 C) distillazione frazionata da cui si raccolgono in successione le frazioni che contengono dodecano, sodio cloruro e infine acido acetico
 D) estrazione in fase organica del dodecano con una soluzione acquosa di bicarbonato di sodio

28. Soluzione

La distillazione sarebbe efficace, ma costringerebbe a eliminare prima l'acido acetico (che bolle a $100 \text{ }^\circ\text{C}$) poi si raccoglierebbe il dodecano a $216 \text{ }^\circ\text{C}$, una temperatura molto alta che poco si adatta ad una distillazione di laboratorio col rischio di incendiarlo, inoltre l'ordine di distillazione in C è errato.

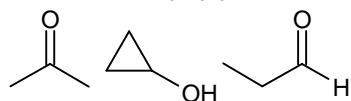
Un'estrazione è molto più facile da eseguire, in soluzione acquosa vanno NaCl e sodio acetato. (Risposta D)

29. Fra i composti di formula $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ esistono isomeri appartenenti ai seguenti gruppi funzionali:

- A) estere, alcol, chetone
 B) aldeide, alchene, ammina
 C) chetone, alcol, aldeide
 D) alchene, acido carbossilico, chetone

29. Soluzione

La molecola $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ ha una insaturazione (un doppio legame o un anello). Sia l'acido carbossilico, sia l'estere hanno due ossigeni (A e D errate). L'ammina contiene azoto (B errata).

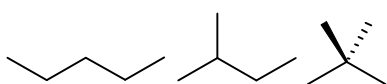


$\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ può essere acetone, ciclopropanolo o propanale. (Risposta C)

30. Esistono 3 isomeri costituzionali (di struttura) di formula C_5H_{12} : il pentano, il 2-metilbutano ed il 2,2-dimetilpropano. Indicare quello col punto di ebollizione più basso.

- A) pentano B) 2-metilbutano
 C) 2,2-dimetilpropano D) nessuna, perché le tre molecole hanno la stessa massa molecolare

30. Soluzione



Il punto di ebollizione più basso è della molecola con i legami intermolecolari più deboli. Le forze di London sono le uniche presenti e sono più deboli nella molecola con una superficie minore di contatto tra le molecole, quindi in 2,2-dimetilpropano che ha una forma sferica. (Risposta C)

31. Nella titolazione di un acido forte con una base forte, qual è l'indicatore più adatto da utilizzare, tenendo conto dei rispettivi intervalli di pH di viraggio, affinché il punto di viraggio sia più vicino al punto equivalente?

- A) metilarancio (3,1–4,4) B) timolftaleina (8,3–10,5)
C) rosso di metile (4,8–6,0) D) blu di bromotimolo (6,0–7,6)

31. Soluzione

Nella titolazione di un acido forte con una base forte, il punto di equivalenza è a pH 7, ma il pH e passa bruscamente da valori acidi a valori basici (da pH 4,5 a pH 9,5) con una sola goccia in meno o in più di titolante.

Il viraggio diventa visibile quando si supera il limite superiore dell'intervallo di viraggio, quindi a pH 7,6 con il blu di bromotimolo. Questo indicatore permette di individuare correttamente il punto equivalente. (Risposta D)

32. Due isotopi NON hanno lo stesso:

- A) numero di protoni B) numero di massa
C) numero atomico D) numero di posizione nel sistema periodico degli elementi

32. Soluzione

Due isotopi hanno lo stesso numero di protoni, ma diverso numero di neutroni e quindi hanno un diverso numero di massa come ^{235}U e ^{238}U oppure ^{12}C e ^{14}C . (Risposta B)

33. In quali delle seguenti sostanze il legame tra gli atomi è di natura prevalentemente ionica?

- A) acido cloridrico B) bromuro di potassio C) diamante D) ammoniaca

33. Soluzione

I legami prevalentemente ionici si trovano nei sali, quindi nel bromuro di potassio, dove sono presenti un metallo alcalino e un alogeno, elementi con una grande differenza di elettronegatività. (Risposta B)

34. Il numero quantico di spin può assumere valori:

- A) $-n, +n$ B) $-\ell, +\ell$ C) $-1/2, +1/2$ D) $-1, +1$

34. Soluzione

Il numero quantico di spin di elettroni, protoni e neutroni può valere $-1/2$ o $+1/2$. (Risposta C)

35. Il bilanciamento di una reazione chimica è imposto dalla legge di:

- A) Proust B) Lavoisier C) Dalton D) Gay-Lussac

35. Soluzione

Il bilanciamento di una reazione chimica è imposto dalla legge di Lavoisier che dice che in una reazione chimica la massa si conserva. (Risposta B)

36. Fra le seguenti molecole H_2S , CO_2 , HCN , NH_3 , indicare quella la cui struttura di Lewis ha un'unica coppia di elettroni di non legame sull'atomo centrale.

- A) CO_2 B) HCN C) NH_3 D) H_2S

36. Soluzione

In H_2S (simile ad H_2O) l'atomo centrale ($6 e^-$ di valenza) fa due legami e resta con 2 coppie di non legame.

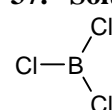
In CO_2 e in HCN il carbonio ($4 e^-$ di valenza) fa 4 legami e non ha coppie di non legame.

In NH_3 l'azoto ($5 e^-$ di valenza) fa tre legami e resta con una coppia di non legame. (Risposta C)

37. La molecola BCl_3 :

- A) ha tre legami dativi B) è poco polare
C) è fortemente polare D) ha momento dipolare nullo

37. Soluzione


 La molecola BCl_3 è planare trigonale. Anche se i legami B–Cl, sono polari, i loro dipoli, per simmetria, si annullano tra loro e la molecola è apolare. (Risposta D)

38. Se si raddoppia la pressione e si triplica la temperatura di un gas ideale, il suo volume diviene:

- A) 3/2 di quello originale B) 1/2 di quello originale
C) 2/3 di quello originale D) 6 volte quello originale

38. Soluzione

Dalla legge dei gas: $V_1 = nRT_1/P_1$ si ottiene: $V_2 = nR(3T_1)/2P_1 = 3/2 (nRT_1/P_1)$ $V_2 = 3/2 V_1$. (Risposta A)

39. Nella teoria cinetico-molecolare:

- A) le particelle in un gas si muovono in maniera casuale e disordinata
B) le particelle in un solido sono libere di muoversi in modo indipendente l'una dall'altra
C) l'energia cinetica media delle particelle in un gas diminuisce con l'aumentare della temperatura
D) nessuna delle altre opzioni è corretta

39. Soluzione

La teoria cinetico-molecolare si riferisce ai gas (B errata)

Si trova che l'energia cinetica media di una particella è $E_c = 3/2 kT$ (direttamente proporzionale a T) (C errata)

Si ipotizza che le particelle in un gas si muovano in maniera casuale e disordinata e che gli urti tra particelle e con le pareti siano elastici. (Risposta A)

40. La variazione di entalpia di una reazione chimica:

- A) è sempre negativa
B) è sempre positiva
C) è la differenza tra l'entalpia dei prodotti e l'entalpia dei reagenti
D) è indipendente dalla temperatura

40. Soluzione

L'entalpia è una funzione di stato, il ΔH è la differenza tra l'entalpia dei prodotti e dei reagenti. (Risposta C)

41. Quale delle seguenti molecole ha le forze intermolecolari più deboli?

- A) H_2O (acqua) B) NH_3 (ammoniaca) C) HF (acido fluoridrico) D) CH_4 (metano)

41. Soluzione

HF , H_2O , NH_3 formano legami a idrogeno tra le molecole.

CH_4 (apolare) forma solo legami di van der Waals (forze di London) ben più deboli. (Risposta D)

42. Indicare l'affermazione corretta.

- A) l'entropia è una misura dell'energia totale di un sistema
B) l'entropia è una funzione di stato
C) l'entropia di un sistema diminuisce quando aumenta il disordine delle particelle
D) l'entropia standard di formazione di un elemento puro è sempre zero

42. Soluzione

L'entropia è una funzione di stato, è legata al grado di disordine del sistema ed è una misura della inutilizzabilità della sua energia, infatti si può ottenere energia da un sistema solo se la sua entropia aumenta. (Risposta B)

43. Il pH di una soluzione acquosa di KOH 0,001 mol/L è:

- A) 11 B) 9 C) 8 D) 3

43. Soluzione

KOH è una base forte, quindi $[OH^-] = C = 0,001 M (10^{-3} M)$ quindi $pOH = 3$ e $pH = 11$. (Risposta A)

44. Indicare i grammi di calcio contenuti in 15,00 g di calcare al 57,2% *m/m* di $CaCO_3$.

- A) 12,00 g B) 6,86 g C) 3,43 g D) 13,70 g

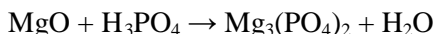
44. Soluzione

In 15 g di calcare ci sono $15 \cdot 0,572 = 8,58$ g di $CaCO_3$. La massa molare di $CaCO_3$ è 100 g/mol.

Le moli di $CaCO_3$ (e di Ca) sono: $8,58/100 = 0,0858$ mol

La massa di Ca è: $0,0858 \cdot 40 = 3,43$ g. (Risposta C)

45. Data la reazione (da bilanciare):



Indicare i grammi di MgO (MM = 40,3 g/mol) e le moli di H₃PO₄ (MM = 97,99 g/mol) che bisogna fare reagire per ottenere 26,3 g di Mg₃(PO₄)₂ (MM = 262,85 g/mol), supponendo che la resa sia del 100%.

- A) 6,05 g di MgO; 0,10 mol di H₃PO₄
 B) 12,09 g di MgO; 0,20 mol di H₃PO₄
 C) 3,02 g di MgO; 0,2 mol di H₃PO₄
 D) 24,18 di MgO; 0,2 mol di H₃PO₄

45. Soluzione

La reazione è: $3 \text{MgO} + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$

moli (mol)	0,3	0,2	0,1
MM (g/mol)	40,3	97,99	262,85
massa (g)	12,09		26,3

Le moli di Mg₃(PO₄)₂ che si vogliono ottenere sono: $26,3/262,85 = 0,1$ mol

Servono il doppio di moli di H₃PO₄: $0,1 \cdot 2 = 0,2$ mol e il triplo di moli di MgO: $0,1 \cdot 3 = 0,3$ mol

La massa di MgO è: $40,3 \cdot 0,3 = 12,09$ g.

(Risposta B)

46. Un composto organico costituito da carbonio, idrogeno e ossigeno ha dato all'analisi i seguenti risultati:

$$\text{C} = 63,12\%; \text{H} = 8,85\%; \text{O} = 28,03\%.$$

La massa molare del composto è 114,20 g/mol. Indicare la sua formula molecolare.

- A) C₆H₁₀O₂
 B) C₃H₅O
 C) C₃H₄O
 D) nessuna delle altre risposte

46. Soluzione

In 100 g di composto le moli sono: C ($63,12/12 = 5,26$ mol); H ($8,85/1,008 = 8,78$ mol); O ($28,03/16 = 1,75$ mol).

Dividendo per il numero minore (1,75) si ottiene: C ($5,26/1,75 = 3,0$); H ($8,78/1,75 = 5,0$); O ($1,75/1,75 = 1$)

La formula minima del composto è C₃H₅O (MM = $3 \cdot 12 + 5 + 16 = 57$ g/mol).

Il rapporto tra le due MM è $114,2/57 = 2$. La molecola incognita ha formula doppia: C₆H₁₀O₂. (Risposta A)

47. Indicare se si ottiene un precipitato di PbCl₂ mescolando 500 mL di Pb(NO₃)₂ 0,01 mol/L con 500 mL di HCl 0,01 mol/L ($K_{ps} \text{PbCl}_2 = 1,17 \cdot 10^{-5} \text{ (mol/L)}^3$).

- A) si ottiene un precipitato
 B) non si ottiene un precipitato
 C) dipende soltanto dalla temperatura
 D) nessuna delle precedenti risposte

47. Soluzione

Le moli di Pb²⁺ sono: $n = MV = 0,01 \cdot 0,5 = 0,005$ mol. Le moli di Cl⁻ sono: $n = MV = 0,01 \cdot 0,5 = 0,005$ mol.

Il volume finale è 1L. La dissociazione di PbCl₂ è: $\text{PbCl}_2 \rightarrow \text{Pb}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$ con $K_{ps} = [\text{Pb}^{2+}][\text{Cl}^-]^2$

Si ha precipitato se: $[\text{Pb}^{2+}][\text{Cl}^-]^2 > 1,17 \cdot 10^{-5}$. $0,005 \cdot 0,005^2 = 1,25 \cdot 10^{-7} (< K_{ps})$ non precipita. (Risposta B)

48. Indicare il nome IUPAC del solfato rameoso.

- A) tetraossosolfato(VI) di dirame
 B) tetraossosolfato(VI) di rame
 C) triossosolfato(IV) di dirame
 D) tetraossosolfato(IV) di rame

48. Soluzione

La molecola è Cu₂SO₄. Il N.O. dello zolfo è +6, quindi SO₄²⁻ è tetraossosolfato(VI)

La molecola contiene due ioni Cu⁺ quindi: dirame. Il nome è: tetraossosolfato(VI) di dirame.

(Risposta A)

49. Quale volume di una soluzione di H_2SO_4 al 96% m/m ($d = 1,84 \text{ g/mL}$) deve essere prelevato per preparare 1 L di soluzione di H_2SO_4 2 mol/L?

- A) 222 mL B) 111 mL C) 11 mL D) 55 mL

49. Soluzione

La MM di H_2SO_4 è: $2 + 32 + 64 = 98 \text{ g/mol}$. 1,0 L di soluzione concentrata pesa 1840 g
 La massa di H_2SO_4 in 1 L è: $1840 \cdot 0,96 = 1776,4 \text{ g}$. Questi contengono: $1776,4/98 = 18,02 \text{ mol}$,
 Quindi H_2SO_4 concentrato è 18,02 M.

Per avere 2 moli devo prelevare una quantità: $18,02/2 = 9,01$ volte minore,
 quindi devo prelevare $1000/9,01 = 111 \text{ mL}$

Oppure si può risolvere la proporzione: $18,02 : 1000 = 2 : x$ da cui: $x = 111 \text{ mL}$. (Risposta B)

50. Indicare l'affermazione ERRATA.

- A) lo spin è una proprietà intrinseca delle particelle subatomiche al pari di massa e carica
 B) l'attrazione inter-elettronica causa una contrazione degli orbitali negli atomi polielettronici
 C) la massa è una grandezza estensiva
 D) la pressione è una grandezza intensiva

50. Soluzione

Gli elettroni sono negativi e quindi si respingono tra loro. Le nubi elettroniche non si possono contrarre per una forza attrattiva elettrone-elettrone che non esiste. (Risposta B)

51. Un gas nobile perfetto (He) è contenuto in un recipiente chiuso a volume costante a 25 °C.

- A) se il gas viene riscaldato la pressione diminuisce
 B) se il gas viene raffreddato il volume aumenta
 C) se il gas viene raffreddato la temperatura resta costante
 D) se il gas viene riscaldato la pressione aumenta

51. Soluzione

Dalla legge dei gas si vede che T e P sono direttamente proporzionali: $P = (nR/V) T$. (Risposta D)

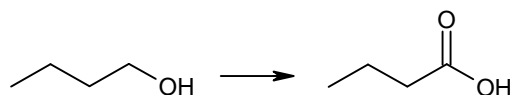
52. Nell'atomo di He sono presenti due elettroni e un nucleo carico positivamente ($Z = +2$). Sapendo che l'energia di prima ionizzazione dell'elio è 25,6 eV ($\text{He} \rightarrow \text{He}^+ + e^-$), indicare la considerazione corretta per l'energia di seconda ionizzazione ($\text{He}^+ \rightarrow \text{He}^{2+} + e^-$).

- A) l'energia di seconda ionizzazione è maggiore dell'energia di prima ionizzazione per la maggiore attrazione tra nucleo e l'unico elettrone di He^+ rispetto all'attrazione degli elettroni in He neutro
 B) l'energia di seconda ionizzazione è minore dell'energia di prima ionizzazione per la maggiore attrazione tra nucleo e l'unico elettrone di He^+ rispetto all'attrazione degli elettroni in He neutro
 C) non è possibile fare valutazioni quantitative anche approssimate con i dati forniti
 D) l'energia di seconda ionizzazione è uguale dell'energia di prima ionizzazione perché i due elettroni sono indistinguibili

52. Soluzione

Nella seconda ionizzazione si deve allontanare un elettrone da uno ione positivo e quindi è ovvio che serva più energia che nella prima ionizzazione in cui si allontana un elettrone da un atomo neutro. (Risposta A)

53. Cosa succede nella seguente reazione?



- A) l'atomo di carbonio in posizione 1 si ossida
 B) l'atomo di carbonio in posizione 1 si riduce
 C) nessun atomo di carbonio nella molecola subisce variazione del suo stato di ossidazione
 D) l'atomo di ossigeno si ossida

53. Soluzione

L'atomo di carbonio C-1 si ossida due volte: da alcol ad aldeide e da aldeide ad acido. (Risposta A)

54. Indicare quali molecole hanno momento dipolare nullo (trascurando la polarità dei legami C-H).

- 1: *cis*-CHF=CHF 2: *trans*-CHF=CHF
 3: CH₂=CF₂ 4: CF₂=CF₂

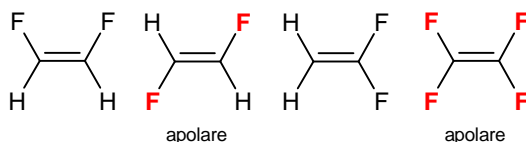
- A) composti 1 e 3
 B) composti 3 e 4
 C) composti 1, 2, 4
 D) composti 2 e 4

54. Soluzione

Il momento dipolare è nullo se i dipoli dei legami polari si annullano tra loro per simmetria.

Questo accade nel *trans*-CHF=CHF (i due legami polari C-F sono simmetrici) e in CF₂=CF₂ (completamente simmetrica).

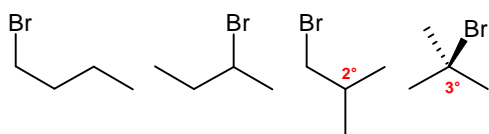
(Risposta D)



55. Vi sono quattro bromuri alchilici di formula C₄H₉Br. Quanti tra questi hanno un carbonio terziario?

- A) uno B) due C) tre D) nessuno

55. Soluzione



Solo l'ultimo di questi bromuri ha un carbonio 3°.

(Risposta A)

56. Disporre i seguenti anioni in ordine di basicità decrescente.

- 1: CH₃COO⁻ 2: CH₃CH₂O⁻ 3: CH₃CH₂⁻

- A) 2 > 1 > 3
 B) 3 > 1 > 2
 C) 3 > 2 > 1
 D) 1 > 2 > 3

56. Soluzione

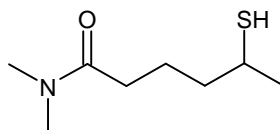
L'anione più basico (meno stabile) è CH₃CH₂⁻ perchè la carica positiva è su un carbonio alchilico (pK_a 60).

Il successivo è l'alcolossido CH₃CH₂O⁻ perchè la carica positiva è su un ossigeno elettronegativo (pH_a 18).

L'anione meno basico è il carbossilato CH₃COO⁻ perchè la carica negativa è su un ossigeno elettronegativo e inoltre è stabilizzata per risonanza dal carbonile (pK_a 4,5).

(Risposta C)

57. Indicare i gruppi funzionali della seguente molecola:



- A) ammidi e tiolo B) ammina e tiolo C) ammina, chetone e tiolo D) ammidi ed estere

57. Soluzione

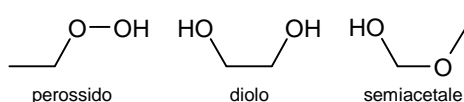
Il gruppo funzionale di sinistra è una ammidi disostituita, quello di destra è un tiolo che è anche chiamato mercaptano, il nome della molecola è: 5-mercapto-NN-dimetilesanamide.

(Risposta A)

58. Quale gruppo funzionale NON può essere presente in una molecola di formula bruta C₂H₆O₂?

- A) perossido B) alcol C) emiacetale D) acido carbossilico

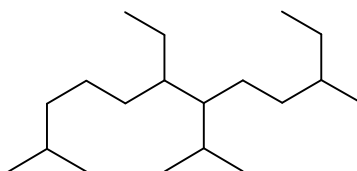
58. Soluzione



C₂H₆O₂ non ha insaturazioni (C₂H₂₊₂₊₂) quindi non ha doppi legami nè anelli e quindi non può essere un acido carbossilico, mentre può essere perossido, alcol o semiacetale.

(Risposta D)

59. Indicare il nome IUPAC del seguente composto.

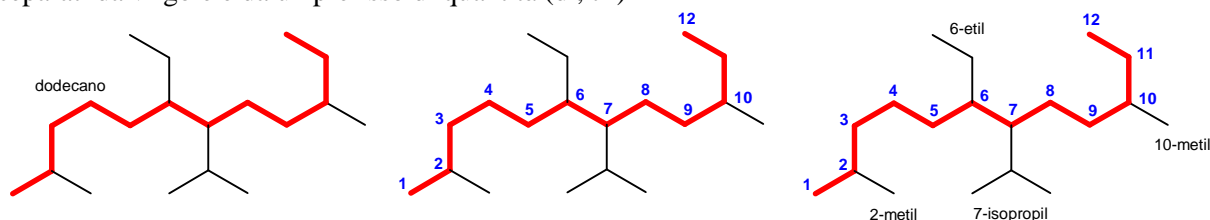


- A) 4,9-dietil-1,5-diisopropilnonano
 B) 6,10-dietil-7-isopropil-2-metilundecano
 C) 6-etil-7-isopropil-2,10-dimetildodecano
 D) 7-etil-6-isopropil-3,11-dimetildodecano

59. Soluzione

Seguiamo le 4 regole IUPAC per determinare il nome.

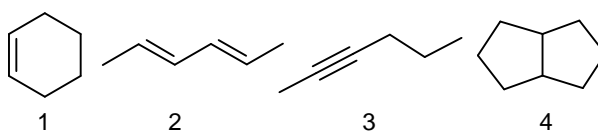
- 1) individuamo la catena principale (la più lunga) e attribuiamo il nome (12 carboni = dodecano)
- 2) numeriamo la catena principale a partire dal lato più vicino alla prima ramificazione (da sinistra)
- 3) attribuiamo un nome ai sostituenti e li facciamo precedere dal numero d'ordine
- 4) costruiamo il nome finale con il nome della catena principale preceduto dal nome dei sostituenti in ordine alfabetico. Se ci sono sostituenti uguali, li raggruppiamo e li facciamo precedere da tutti i numeri d'ordine separati da virgole e da un prefisso di quantità (di, tri)



Il nome diventa: 6-etil-7-isopropil-2,10-dimetildodecano.

(Risposta C)

60. Indicare i composti con il grado di insaturazione più elevato.



- A) composto 3
 B) composti 2 e 3
 C) composto 4
 D) hanno tutti lo stesso grado di insaturazione

60. Soluzione

Ogni doppio legame costituisce un grado di insaturazione perchè toglie due idrogeni dalla catena.

Anche ogni anello costituisce un grado di insaturazione perchè toglie due idrogeni dalla catena.

La molecola 1 ha due insaturazioni perchè ha un doppio legame e un anello

La molecola 2 ha due insaturazioni perchè ha due doppi legami

La molecola 3 ha due insaturazioni perchè ha un triplo legame

La molecola 4 ha due insaturazioni perchè ha due anelli.

I quattro composti hanno tutti lo stesso grado di insaturazione.

(Risposta D)

SCI – Società Chimica Italiana
 Soluzioni proposte da Mauro Tonellato