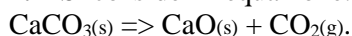


Giochi della Chimica 2000 Fase regionale – Classe C

1. Si consideri l'equazione:



Supponendo che $P(\text{CO}_2)$ sia la pressione all'equilibrio di CO_2 , la variazione di energia libera standard di Gibbs alla temperatura T è:

- A) $\Delta G^\circ = RT \ln p(\text{CO}_2)$
- B) $\Delta G^\circ = -RT \ln p(\text{CO}_2)$
- C) $\Delta G^\circ = \ln p(\text{CO}_2)$
- D) $\Delta G^\circ = R \ln p(\text{CO}_2)$

2. L'energia totale dell'universo è:

- A) costante perché l'universo è un sistema isolato
- B) costante perché l'universo è un sistema aperto
- C) in continua diminuzione
- D) variabile nel tempo

3. Gli evaporatori a tubi verticali lunghi sono indicati per:

- A) soluzioni molto viscosi
- B) grandi potenzialità
- C) soluzioni incrostanti
- D) grandi concentrazioni

4. A proposito di una soluzione contenente 40 ppm di Ca^{2+} e 12 ppm di Mg^{2+} come bicarbonati è corretto affermare che:

- A) la durezza temporanea è 52°F
- B) la durezza permanente è 52°F
- C) la durezza temporanea è 15°F
- D) la durezza permanente è 15°F

5. Aprendo una lattina di bibita gassata, si forma, nelle immediate vicinanze dell'apertura, una "nebbiolina". Ciò è dovuto:

- A) alla CO_2 che si libera e si rende evidente
- B) all'espansione improvvisa del vapore d'acqua, che condensa
- C) all'espansione della CO_2 , che produce un abbassamento della temperatura con condensazione del vapore d'acqua
- D) alla formazione di un aerosol della bibita, dovuto allo scuotimento della lattina e all'improvvisa apertura

6. Indicare quale tra i seguenti sali dà una soluzione acquosa basica:

- A) acetato di ammonio
- B) nitrato di bario
- C) solfato di rame
- D) cianuro di potassio

7. Sull'etichetta del barattolo di una sostanza

chimica compare un simbolo di pericolo CEE con l'indicazione COMBURENTE.

Ciò significa che la sostanza:

- A) per effetto di una fiamma può esplodere violentemente
- B) a contatto con l'aria a temperatura ambiente può riscaldarsi e infiammarsi
- C) a contatto con sostanze infiammabili può alimentarne la combustione con forte reazione esotermica
- D) provoca una reazione infiammatoria a contatto con la pelle

8. Indicare la massa (in grammi) di formiato sodico solido che bisogna aggiungere ad una soluzione di acido formico (1 L; 0,200 M) per preparare una soluzione tampone acido formico-formiato di sodio avente $\text{pH} = 3,77$. (HCOOH ha $M_r = 46$ e $K_a = 1,7 \cdot 10^{-4}$; HCOONa ha $M_r = 68,0$):

- A) 13,6 g
- B) 26,3 g
- C) 37,5 g
- D) 68,0 g

9. Indicare quale prodotto si forma da una condensazione aldolica tra propiofenone ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}_3$) e acetaldeide:

- A) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- B) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CHO}$
- C) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- D) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COCH}_3$

10. La reazione tra acetilene e acqua in presenza di un sale di mercurio(II) forma:

- A) acetaldeide
- B) acetone
- C) alcool vinilico che è in equilibrio con acetone
- D) acetato di etile

11. Tra i seguenti solventi organici, indicare quello che contiene una maggiore quantità relativa di cloro:

- A) clorobenzene
- B) cloroformio
- C) cloruro di metile
- D) diclorometano

12. Perché un tampone sia efficace è necessario:

- 1. che il rapporto tra le concentrazioni dell'acido e della base coniugata sia molto vicino a 1
- 2. che le concentrazioni molari di acido e base coniugate siano vicine a 0,1 M

3. che agisca nell'intervallo di $\text{pH} = \text{pK}_a \pm 1$
4. che la K_a dell'acido sia minore di 10^{-7}

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

13. Nell'analisi volumetrica secondo Mohr si deve lavorare a un $\text{pH} < 10$ per impedire:

- A) la precipitazione dei sali d'argento degli anioni interferenti
- B) la precipitazione del titolante come AgOH
- C) l'adsorbimento del cromato d'argento sul cloruro d'argento
- D) che lo ione CrO_4^{2-} si trasformi in ione $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ avendo il dicromato d'argento una solubilità troppo elevata

14. In una colonna di stripping:

- A) la portata dei vapori lungo la colonna rimane costante
- B) la concentrazione dei vapori rimane costante
- C) l'aumento di portata dei vapori corrisponde alla diminuzione di portata dei liquidi
- D) la portata dei liquidi lungo la colonna rimane costante

15. Se la costante di equilibrio di una reazione vale $4,6 \cdot 10^{-3}$ a 25°C e $2,13 \cdot 10^{-1}$ a 100°C , è possibile affermare che la reazione è:

- A) esotermica
- B) endotermica
- C) endotermica solo se avviene con aumento di pressione
- D) esotermica solo se avviene con aumento di volume

16. L'espressione "*atomo di carbonio chirale*" è oggi sostituita dall'espressione "*centro stereogenico*" perché:

- A) la chiralità è una proprietà delle molecole e non degli atomi
- B) la chiralità è una proprietà di atomi ma anche diversi dal carbonio
- C) l'atomo di carbonio chirale è solo quello presente in un anello
- D) la chiralità è una proprietà degli atomi e delle molecole

17. Se il tempo di semivita del decadimento del Torio-234 è di 24 giorni, il valore della costante cinetica di decadimento è:

- A) $k = 3,34 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$
- B) $k = 8,07 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1}$
- C) $k = 2,01 \cdot 10^{-5} \text{ s}^{-1}$
- D) $k = 1,45 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$

18. Il magnesio (massa atomica: $A = 24,305 \text{ u}$) è un elemento formato da tre isotopi: ^{24}Mg ($A = 23,98 \text{ u}$), ^{25}Mg ($A = 24,98 \text{ u}$), ^{26}Mg ($A = 25,98 \text{ u}$). Sapendo che la percentuale dell'isotopo ^{25}Mg è il 10%, la percentuale di ^{24}Mg è:

- A) 33%
- B) 79%
- C) 25%
- D) 45%

19. Se una soluzione di CuCl_2 è sottoposta a elettrolisi con catodo di platino e anodo d'argento, la reazione all'anodo è:

- A) svolgimento di cloro
- B) svolgimento di ossigeno
- C) svolgimento di idrogeno
- D) formazione di AgCl

20. Quando una mole di Au si miscela ad una mole di Ag per formare una soluzione solida, il valore di ΔS per il processo è:

- A) $R \ln 2$
- B) $R \ln 1$
- C) $-R \ln 2$
- D) zero

21. L'effetto Joule-Thomson in un gas reale, a parte poche eccezioni, risulta positivo. Esso è tanto maggiore:

- A) quanto maggiori sono le forze intermolecolari e quanto maggiore è il covolume
- B) quanto maggiori sono le forze intermolecolari e quanto minore è il covolume
- C) quanto minori sono le forze intermolecolari e quanto minore è il covolume
- D) quanto minori sono le forze intermolecolari e quanto maggiore è il covolume

22. La densità di un composto liquido contenente zolfo (il 23,7%) è di $1,14 \text{ g mL}^{-1}$. Calcolare quanti mL di composto devono essere bruciati per ottenere $6,40 \text{ g}$ di SO_2 :

- A) 1,52
- B) 4,22
- C) 11,9
- D) 23,7

23. Il riscaldamento che si produce gonfiando una camera d'aria di bicicletta è dovuto:

- A) al fatto che la compressione del gas, avvenendo in tempi brevi, si verifica in maniera quasi adiabatica
- B) alla produzione di calore per effetto di una trasformazione isobara, alla pressione atmosferica
- C) all'incapacità del materiale di cui è costituita la camera d'aria di condurre calore al fine di

smaltirlo

D) al fatto che, quale sistema chiuso, nella camera d'aria aumenta la temperatura, aumentando la pressione

24. Una bombola contenente 100 mol di gas ossigeno alla pressione di $4 \cdot 10^5$ Pa ha, dopo l'uso, una pressione di $1 \cdot 10^5$ Pa. Perciò la quantità chimica di O_2 consumato è pari a:

- A) 75 mol
- B) 10 mol
- C) 40 mol
- D) 2,4 kg

25. Si consideri il liquido A avente una pressione di $3,333 \cdot 10^4$ Pa a $100^\circ C$ e un liquido B avente una pressione di vapore di $6,666 \cdot 10^4$ Pa a $100^\circ C$. Se la frazione molare di B in una soluzione binaria con A è 0,5, la frazione molare di B nella fase vapore è (ammettendo ideale la soluzione):

- A) 1
- B) 3/4
- C) 2/3
- D) 1/2

26. L'ozonolisi dell'1,4-esadiene seguita da trattamento con Zn e H^+ , fornisce:

- A) CH_3COOH , CO_2 , $HOOC-CH_2-COOH$
- B) CH_3CHO , $HOCCH_2CHO$, CO_2
- C) CH_3CHO , CH_2O , $OHCCCH_2CHO$
- D) CH_3CHO , $HCOOH$, $HOCCH_2CHO$

27. Le reazioni caratteristiche dei composti carbonilici sono catalizzate dagli acidi e sono:

- A) di addizione nucleofila, perché il gruppo che attacca il C è un nucleofilo
- B) di sostituzione nucleofila
- C) di addizione elettrofila perché l' H^+ attacca per primo l'O ed è un elettrofilo
- D) di addizione nucleofila seguita da eliminazione

28. Indicare ogni affermazione ERRATA:

1. l'entalpia standard H° è l'entalpia di una sostanza pura a 1 bar
 2. è possibile una trasformazione che abbia come unico effetto il trasferimento di Q da una sorgente fredda a una calda
 3. $\Delta S = Q/T$ solo per processi reversibili
 4. $\Delta S_{sist} > 0$ per i processi spontanei dell'universo
- A) 1, 2
 - B) 2
 - C) 3
 - D) 4

29. Se si fa reagire il (3S,4R)-4-cloro-3-esanolo con OH^- in opportune condizioni si può ottenere:

- A) un mesocomposto
- B) (3S,4R)-3,4-dicloroesano
- C) (3S,4S)-3,4-esandiolo
- D) un enantiomero della coppia eritro

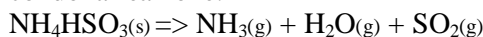
30. Se le variazioni di entalpia per le trasformazioni $B \Rightarrow A$ e $B \Rightarrow C$ sono ΔH_2 e ΔH_3 rispettivamente, per la trasformazione $A \Rightarrow C$ la variazione di entalpia ΔH_1 è:

- A) $\Delta H_1 = \Delta H_2 + \Delta H_3$
- B) $\Delta H_1 = \Delta H_2 - \Delta H_3$
- C) $\Delta H_1 = \Delta H_3 - \Delta H_2$
- D) $\Delta H_1 = 2 \Delta H_2 + \Delta H_3$

31. Indicare come si può distinguere mediante spettroscopia IR la coppia di isomeri costituzionali: acido butanoico e propanoato di metile:

- A) l'estere assorbe nella zona sopra i 3300 cm^{-1}
- B) l'acido presenta un assorbimento a 1720 cm^{-1} assente nell'estere
- C) dall'intensità della banda del carbonile attorno a 1740 cm^{-1}
- D) l'acido presenta una forte banda tra 2500 e 3200 cm^{-1} assente nell'estere

32. Per un sistema inizialmente costituito dal solo sale NH_4HSO_3 solido, che può dissociarsi secondo la reazione:



il numero dei componenti indipendenti, il numero delle fasi e la varianza sono rispettivamente:

- A) 4, 2, 4
- B) 2, 2, 2
- C) 1, 2, 1
- D) 1, 2, 0

33. Una radiazione monocromatica passa da un mezzo **a** in cui si propaga con velocità c_a ad un mezzo **b** in cui si propaga con velocità $c_b > c_a$.

Dire quale tra le seguenti affermazioni è ERRATA:

- A) se l'angolo di rifrazione **r** risulta pari a 90° , allora l'angolo di incidenza **i** si dice "angolo limite"
- B) il rapporto seni/senr risulta maggiore di 1
- C) l'indice di rifrazione **n_b** è minore dell'indice **n_a**
- D) il rapporto tra le velocità di propagazione nei due mezzi è uguale al rapporto inverso tra gli indici di rifrazione

34. Indicare la sola affermazione CORRETTA:

- A) alcune proteine non contengono azoto
- B) nelle proteine è sempre contenuto fosforo
- C) tutte le proteine hanno una struttura secondaria
- D) il peso molecolare di una proteina è uguale

alla somma dei pesi molecolari degli aminoacidi che la costituiscono

35. L'entalpia standard di formazione di una sostanza pura può essere:
- solo positiva
 - positiva, negativa o nulla
 - solo uguale a zero
 - solo negativa
36. Nell'analisi volumetrica secondo Volhard si deve lavorare a $\text{pH} < 2$ per:
- impedire che lo ione Fe^{3+} precipiti come $\text{Fe}(\text{OH})_3$
 - impedire che lo ione SCN^- reagisca con il precipitato di AgCl
 - favorire la reazione tra il precipitato di AgCl e lo ione SCN^-
 - impedire la precipitazione dei sali di argento degli ioni interferenti
37. Per decidere se una soluzione acquosa contiene uno solo dei seguenti composti: NaOH , NaHCO_3 e Na_2CO_3 , o una miscela di essi si dispone dei seguenti dati:
- una prima aliquota di soluzione (50,00 mL) ha richiesto per essere titolata al viraggio della fenolftaleina 12,5 mL di una soluzione di HCl 0,1000 M
 - una seconda aliquota (50,00 mL) ha richiesto per essere titolata al viraggio del metilarancio 44,50 mL di una soluzione di HCl 0,1000 M.
- Il campione contiene:
- NaOH e NaHCO_3
 - NaHCO_3
 - NaHCO_3 e Na_2CO_3
 - Na_2CO_3
38. Indicare la via migliore per convertire il cicloesene in cicloesano-1,2-diolo trans:
- $\text{HCO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}_2$ poi OH^-
 - OsO_4 , poi OH^-
 - $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - KMnO_4 neutro
39. Il metano reagisce con cloro in presenza di luce ultravioletta, e forma uno dopo l'altro, i prodotti: monoclorometano, diclorometano, triclorometano (o cloroformio), tetraclorometano (o tetracloruro di carbonio). Se ad ogni passaggio successivo della reazione l'infiammabilità del prodotto diminuisce e aumenta la tossicità, si può affermare che:
- il metano non è infiammabile
 - il cloroformio si infiamma più facilmente del monoclorometano
 - il tetracloruro di carbonio è il prodotto meno

tossico tra quelli elencati

D) il diclorometano si infiamma più facilmente del cloroformio

40. Nel caso di ingestione accidentale di acido muriatico (acido cloridrico commerciale) NON si deve:

- far bere all'infortunato acqua e zucchero
- somministrare latte di calce o magnesia
- indurre il vomito
- far bere all'infortunato molta acqua

41. Indicare a quale categoria di composti organici appartiene il composto $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$:

- eteri
- esteri
- anidridi
- aldeidi

42. In quali condizioni il segno della variazione dell'energia standard di Gibbs è un criterio di spontaneità termodinamica:

- quando l'entalpia è costante
- quando sono costanti T e V
- quando la pressione è costante
- quando sono costanti P e T

43. Se la costante del prodotto di solubilità di SrCrO_4 ($M_r = 203,6$) a 25°C vale $3,6 \cdot 10^{-5}$, la solubilità del sale (in g L^{-1}) alla stessa temperatura vale:

- 1,22
- $6,00 \cdot 10^{-3}$
- $1,8 \cdot 10^{-5}$
- 2,44

44. Indicare l'alchene che subisce più facilmente l'attacco elettrofilo:

- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CN}$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$
- $\text{CH}_2=\text{CHCF}_3$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{F}$

45. Due corpi A (avente temperatura maggiore T_A) e B (avente temperatura minore T_B) di eguale massa e costituiti dalla stessa sostanza vengono messi a contatto. Se A + B si comportano come un sistema isolato, è corretto affermare che a causa del trasferimento di calore:

- $\Delta S_A > 0$ $\Delta S_B > 0$
- $\Delta S_A > 0$ $\Delta S_B < 0$
- $|\Delta S_B| > |\Delta S_A|$
- $|\Delta S_A| = |\Delta S_B|$

46. L'acido propanoico si può preparare per:
A) ossidazione di 1-propanolo
B) semplice addizione di acqua al propino
C) riduzione di propanale
D) reazione del bromuro di metilmagnesio con etanolo

47. Indicare il composto che può essere determinato quantitativamente con la maggiore sensibilità usando il suo spettro ultravioletto nella regione da 200 a 400 nm:

- A) metano
- B) naftalene
- C) acido acetico
- D) etilene

48. Quando la reazione:

$2 \text{NO}_{(g)} + 2 \text{H}_{2(g)} \Rightarrow \text{N}_{2(g)} + 2 \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ è effettuata a T e V costanti, la sua K_p può essere calcolata da:

- A) la concentrazione iniziale di tutte le specie
- B) le concentrazioni di equilibrio di tutte le specie a parte una
- C) le concentrazioni iniziali e la P iniziale del sistema
- D) la frazione molare di ciascuna specie all'equilibrio e la P totale del sistema

49. Sapendo che per il bromo liquido si ha:

$\Delta H^\circ_{\text{form}} = 0,00 \text{ kJ mol}^{-1}$; $S^\circ_{\text{form}} = 152,2 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}$,
mentre per il bromo gassoso si ha:

$\Delta H^\circ_{\text{form}} = 30,91 \text{ kJ mol}^{-1}$; $S^\circ_{\text{form}} = 245,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}$,
si può calcolare che la tensione di vapore teorica del bromo a 25 °C è:

- A) 101325 Pa
- B) 101,325 Pa
- C) 1599864 Pa
- D) 28179 Pa

50. Calcolare il coefficiente di variazione associato alla serie di dati sperimentali sotto riportata (relativa al tenore % di Mn contenuto in standard di acciaio): $x_1 = 1,35$; $x_2 = 1,30$; $x_3 = 1,34$;

$x_4 = 1,32$; $x_5 = 1,39$

- A) 2,53%
- B) 2,32%
- C) 2,89%
- D) 2,75%

51. La costante di dissociazione di una base debole è $1,25 \cdot 10^{-6}$. Perciò, in una soluzione 3,2 M della base, la concentrazione molare degli ioni H^+ è:

- A) $5,0 \cdot 10^{-12} \text{ M}$
- B) $4,0 \cdot 10^{-6} \text{ M}$
- C) $1,6 \cdot 10^{-11} \text{ M}$
- D) $2,0 \cdot 10^{-3} \text{ M}$

52. Il pH di una soluzione acquosa di CH_3COOH 0,1 M vale 2,87. Per aggiunta di 0,1 mol di CH_3COONa a 1 L di tale soluzione, il pH risulta:

- A) 4,74
- B) invariato
- C) 1,87
- D) 11,13

53. In una soluzione contenente Cr^{3+} 0,7 M e Al^{3+} 0,002 M si aggiunge lentamente NaOH 0,1 M; sapendo che la K_{ps} di $\text{Cr}(\text{OH})_3$ vale $7 \cdot 10^{-31}$ e che la K_{ps} di $\text{Al}(\text{OH})_3$ vale $2 \cdot 10^{-33}$, indicare se:

- A) precipita per primo l'idrossido di cromo
- B) i due idrossidi precipitano contemporaneamente
- C) precipita per primo l'idrossido di alluminio
- D) non si ha precipitazione

54. Si vuole analizzare il calcio e l'alluminio in un campione di vetro mediante spettroscopia di assorbimento atomico. L'atomizzazione dei metalli avviene con fiamma aria-acetilene.

In queste condizioni è possibile determinare:

- A) tutti e due i metalli
- B) solo il calcio
- C) solo l'alluminio
- D) nessuno dei due

55. Tra i parametri di qualità di una tecnica cromatografica riveste particolare importanza l'efficienza. Dire, a tale proposito, quale delle seguenti affermazioni è FALSA:

- A) l'efficienza è la capacità del sistema cromatografico di mantenere compatta la banda di eluizione dell'analita
- B) l'efficienza dipende essenzialmente dal grado di impaccamento e dalla granulometria della fase stazionaria
- C) il sistema è tanto più efficiente, quanto più due soluti della soluzione in analisi hanno fattori di ritenzione diversi
- D) l'efficienza è tanto più elevata, quanto maggiore è il numero di piatti teorici del sistema cromatografico

56. Quando un acido HA (0,1 mol) viene diluito (a 1 L) l'acido mostra una ionizzazione dell'1%. Perciò la sua K_a vale:

- A) $1 \cdot 10^{-6}$
- B) $1 \cdot 10^{-5}$
- C) $1 \cdot 10^{-3}$
- D) $1 \cdot 10^{-4}$

57. Se per una particolare ossidoriduzione ΔE° è positivo, si può affermare che:

- A) ΔG° è positivo e $K \gg 1$
- B) ΔG° è positivo e $K \ll 1$
- C) ΔG° è negativo e $K \gg 1$
- D) ΔG° è negativo e $K \ll 1$

58. Quale massa in g di NaOH ($M_r = 40$) occorre aggiungere ad una soluzione di HCN (2 L; 0,2 M) perché il pH della soluzione diventi 9,2 ($K_a(\text{HCN}) = 7,2 \cdot 10^{-10}$):

- A) 4
- B) 8
- C) 2
- D) 2,5

59. Determinare la costante di equilibrio della reazione $\text{Zn(s)} + \text{Cd}^{2+} \rightleftharpoons \text{Zn}^{2+} + \text{Cd(s)}$ a 298 K sapendo che, alla stessa temperatura, $E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,76 \text{ V}$ ed $E^\circ(\text{Cd}^{2+}/\text{Cd}) = -0,40 \text{ V}$:

- A) 10^{-39}
- B) 10^{12}
- C) 10^{19}
- D) 10^{39}

60. Indicare la sostanza, fra quelle sotto citate, che si forma all'anodo di platino, durante l'elettrolisi di una soluzione acquosa di cloruro di alluminio:

- A) alluminio
- B) ossigeno
- C) idrogeno
- D) idrossido di alluminio

SCI – Società Chimica Italiana

Digitalizzato da:

Prof. Mauro Tonellato – ITIS Natta – Padova