

## Giochi della Chimica 2009 (uguali a quelli del 2000) Fase regionale – Classe C

1. Si consideri l'equazione:  

$$\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}).$$
 Supponendo che  $P(\text{CO}_2)$  sia la pressione all'equilibrio di  $\text{CO}_2$ , la variazione di energia libera standard di Gibbs alla temperatura  $T$  è:
  - A)  $\Delta G^\circ = RT \ln P(\text{CO}_2)$
  - B)  $\Delta G^\circ = \ln P(\text{CO}_2)$
  - C)  $\Delta G^\circ = R \ln P(\text{CO}_2)$
  - D)  $\Delta G^\circ = -RT \ln P(\text{CO}_2)$
  
2. L'energia totale dell'universo è:
  - A) costante perché l'universo è un sistema aperto
  - B) costante perché l'universo è un sistema isolato
  - C) in continua diminuzione
  - D) variabile nel tempo
  
3. Gli evaporatori a tubi verticali lunghi sono indicati per:
  - A) soluzioni molto viscoso
  - B) grandi potenzialità
  - C) soluzioni incrostanti
  - D) grandi concentrazioni
  
4. A proposito di una soluzione contenente 40 ppm di  $\text{Ca}^{2+}$  e 12 ppm di  $\text{Mg}^{2+}$  come bicarbonati, è corretto affermare che:
  - A) la durezza temporanea è 15 °F
  - B) la durezza permanente è 15 °F
  - C) la durezza temporanea è 52 °F
  - D) la durezza permanente è 52 °F
  
5. Aprendo una lattina di bibita gassata, si forma, nelle immediate vicinanze dell'apertura, una "nebbiolina". Ciò è dovuto:
  - A) alla  $\text{CO}_2$  che si libera e si rende evidente
  - B) all'espansione della  $\text{CO}_2$ , che produce un abbassamento della temperatura con condensazione del vapore d'acqua
  - C) all'espansione improvvisa del vapore d'acqua, che condensa
  - 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) cianuro di potassio
  - C) nitrato di bario
  - D) solfato di rame
  
7. Sull'etichetta del barattolo di una sostanza chimica compare un simbolo di pericolo CEE (UE) 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) provoca una reazione infiammatoria a contatto con la pelle
  - D) a contatto con sostanze infiammabili può alimentare la combustione con forte reazione esotermica
  
8. Indicare la massa 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  $\text{pH} = 3,77$ . ( $\text{HCOOH}$  ha  $M_r = 46$  e  $K_a = 1,7 \cdot 10^{-4}$  a 25 °C;  $\text{HCOONa}$  ha  $M_r = 68,0$ ):
  - A) 26,3 g
  - B) 37,5 g
  - C) 68,0 g
  - D) 13,6 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)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COCH}_3$
  - D)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
  
10. La reazione tra acetilene e acqua in presenza di un sale di mercurio(II) forma:
  - A) acetone
  - B) alcool vinilico che è in equilibrio con acetone
  - C) acetaldeide
  - D) acetato di etile
  
11. Tra i seguenti solventi organici, indicare quello che contiene una maggiore quantità relativa di cloro:
  - A) clorobenzene
  - B) cloruro di metile
  - C) cloroformio
  - D) diclorometano
  
12. Indicare, tra quelle riportate, le condizioni necessarie perché un tampone sia efficace:
  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 il tampone 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, 4  
 B) 1, 3, 4  
 C) 1, 2, 3  
 D) 2, 3, 4

**13.** Nell'analisi volumetrica secondo Mohr si deve lavorare a un  $\text{pH} < 10$  per impedire:  
 A) la precipitazione del titolante come  $\text{AgOH}$   
 B) la precipitazione dei sali d'argento degli anioni interferenti  
 C) l'adsorbimento del cromato d'argento sul cloruro d'argento  
 D) che lo ione  $\text{CrO}_4^{2-}$  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) la portata dei liquidi lungo la colonna rimane costante  
 D) l'aumento di portata dei vapori corrisponde alla diminuzione di portata dei liquidi

**15.** Se la costante di equilibrio di una reazione vale  $4,6 \cdot 10^{-3}$  a  $25^\circ\text{C}$  e  $2,13 \cdot 10^{-1}$  a  $100^\circ\text{C}$ , è possibile affermare che la reazione è:  
 A) endotermica  
 B) esotermica  
 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 di atomi anche diversi dal carbonio  
 B) l'atomo di carbonio chirale è solo quello presente in un anello  
 C) la chiralità è una proprietà degli atomi e delle molecole  
 D) la chiralità è una proprietà delle molecole e non degli atomi

**17.** Se il tempo di semivita del decadimento del Torio-234 è di 24 giorni, il valore della costante cinetica di decadimento è:  
 A)  $k = 8,07 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1}$   
 B)  $k = 2,01 \cdot 10^{-5} \text{ s}^{-1}$   
 C)  $k = 3,34 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$   
 D)  $k = 1,45 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$

**18.** Mg (massa atomica:  $m_a = 24,305 \text{ u}$ ) è un elemento formato da tre isotopi:  $^{24}\text{Mg}$  ( $m_a = 23,98 \text{ u}$ ),  $^{25}\text{Mg}$  ( $m_a = 24,98 \text{ u}$ ),  $^{26}\text{Mg}$  ( $m_a = 25,98 \text{ u}$ ). Sapendo che la percentuale dell'isotopo  $^{25}\text{Mg}$  è il 10%, la percentuale di  $^{24}\text{Mg}$  è:  
 A) 79%  
 B) 25%  
 C) 45%  
 D) 33%

**19.** Se una soluzione di  $\text{CuCl}_2$  è sottoposta a elettrolisi con catodo di platino e anodo d'argento, la reazione all'anodo è:  
 A) formazione di  $\text{AgCl}$   
 B) svolgimento di cloro  
 C) svolgimento di ossigeno  
 D) svolgimento di idrogeno

**20.** Quando una mole di Au si miscela ad una mole di Ag per formare una soluzione solida, il valore di  $\Delta S$  per il processo è:  
 A)  $R \ln 1$   
 B)  $-R \ln 2$   
 C)  $R \ln 2$   
 D) zero

**21.** L'effetto Joule-Thomson in un gas reale, a parte poche eccezioni, è positivo. Esso è tanto maggiore:  
 A) quanto maggiori sono le forze intermolecolari e quanto minore è il covolume  
 B) quanto minori sono le forze intermolecolari e quanto minore è il covolume  
 C) quanto minori sono le forze intermolecolari e quanto maggiore è il covolume  
 D) quanto maggiori 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 il volume di composto che occorre bruciare per ottenere 6,40 g di  $\text{SO}_2$ :  
 A) 1,52 mL  
 B) 11,9 mL  
 C) 4,22 mL  
 D) 23,7 mL

**23.** Il riscaldamento che si produce gonfiando una camera d'aria di bicicletta è dovuto:  
 A) alla produzione di calore per effetto di una trasformazione isobara, alla pressione atmosferica  
 B) all'incapacità del materiale di cui è costituita la camera d'aria di condurre calore al fine di smaltirlo  
 C) al fatto che, quale sistema chiuso, nella camera d'aria aumenta la temperatura, aumentando la pressione  
 D) al fatto che la compressione del gas, avvenendo in tempi brevi, si verifica in maniera quasi adiabatica

24. Una bombola contenente 100 mol di  $O_2$  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) 10 mol
- B) 40 mol
- C) 75 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 (considerata ideale) è 0,5, la frazione molare di B nella fase vapore è:

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

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

- A)  $CH_3CHO$ ,  $CH_2O$ ,  $OHCCH_2CHO$
- B)  $CH_3CHO$ ,  $HCOOH$ ,  $HOCCH_2CHO$
- C)  $CH_3COOH$ ,  $CO_2$ ,  $HOOC-CH_2-COOH$
- D)  $CH_3CHO$ ,  $HOCCH_2CHO$ ,  $CO_2$

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

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

28. Indicare ogni affermazione ERRATA:

1. il valore dell'entalpia di formazione standard ( $\Delta H^\circ_{form}$  a una T definita) di una sostanza coincide con la sua entalpia standard alla stessa T
  2. è possibile una trasformazione che abbia come unico effetto il trasferimento di energia termica da una sorgente fredda a una calda
  3. si ha  $\Delta S = Q/T$  solo per processi reversibili
  4. si ha  $\Delta S_{sist} > 0$  per i processi spontanei dell'universo
- A) 1, 2
  - B) 3
  - C) 4
  - D) 2

29. Se si fa reagire il (3S,4R)-4-cloro-3-esanolo con  $OH^-$  in condizioni che garantiscano una reazione  $S_N2$ , si può ottenere:

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

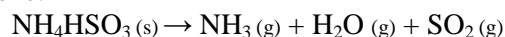
30. Se le variazioni di entalpia per le trasformazioni  $B \rightarrow A$  e  $B \rightarrow C$  sono rispettivamente  $\Delta H_2$  e  $\Delta H_3$ , per la trasformazione  $A \rightarrow C$  la variazione di entalpia  $\Delta H_1$  è:

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

31. Indicare come si possono distinguere mediante spettroscopia IR i componenti della coppia di isomeri costituzionali: acido butanoico e propanoato di metile:

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

32. Per un sistema inizialmente costituito dal sale  $NH_4HSO_3$  solido, che può scomporsi 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, 0
- D) 1, 2, 1

33. Indicare, tra le seguenti affermazioni, quella ERRATA se riferita ad una radiazione monocromatica che passa da un mezzo *a*, in cui si propaga con velocità *ca*, ad un mezzo *b*, in cui si propaga con velocità *cb* > *ca* (siano *i* ed *r* gli angoli di incidenza e rifrazione):

- A) il rapporto  $\sin i / \sin r$  risulta maggiore di 1
- B) se *r* risulta pari a  $90^\circ$ , allora *i* si dice "angolo limite"
- C) l'indice di rifrazione *nb* è minore di *na*
- 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) il peso molecolare di una proteina è uguale alla somma dei pesi molecolari degli aminoacidi che la costituiscono
- D) tutte le proteine hanno una struttura secondaria

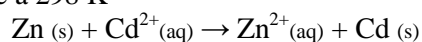
- 35.** L'entalpia standard di formazione di una sostanza pura può essere:
- solo positiva
  - solo uguale a zero
  - solo negativa
  - positiva, negativa o nulla
- 36.** Nell'analisi volumetrica secondo Volhard si deve lavorare a  $\text{pH} < 2$  per:
- impedire che lo ione  $\text{SCN}^-$  reagisca con il precipitato di  $\text{AgCl}$
  - impedire che lo ione  $\text{Fe}^{3+}$  precipiti come  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
  - favorire la reazione tra il precipitato di  $\text{AgCl}$  e lo ione  $\text{SCN}^-$
  - impedire la precipitazione dei sali di argento degli ioni interferenti
- 37.** Per decidere se una soluzione acquosa contiene uno solo dei seguenti composti:  $\text{NaOH}$ ,  $\text{NaHCO}_3$  e  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , 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  $\text{HCl}$  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  $\text{HCl}$  0,1000 M.
- Pertanto il campione contiene:
- $\text{NaOH}$  e  $\text{NaHCO}_3$
  - $\text{NaHCO}_3$
  - $\text{Na}_2\text{CO}_3$
  - $\text{NaHCO}_3$  e  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 38.** Indicare la via migliore per convertire il cicloesene in cicloesano-1,2-diolo trans:
- $\text{OsO}_4$ , poi  $\text{OH}^-$
  - $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4$
  - $\text{HCO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}_2$ , poi  $\text{OH}^-$
  - $\text{KMnO}_4$  neutro
- 39.** Il metano reagisce con cloro in presenza di luce ultravioletta, e forma uno dopo l'altro, i prodotti: monoclorometano, diclorometano, triclorometano (cloroformio), tetraclorometano (tetracloruro di carbonio). Se ad ogni passaggio successivo della reazione l'infiammabilità del prodotto diminuisce e aumenta la tossicità, si può affermare che:
- il diclorometano si infiamma più facilmente del cloroformio
  - 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
- 40.** Nel caso di ingestione accidentale di acido muriatico (acido cloridrico commerciale) NON si deve:
- indurre il vomito
  - far bere all'fortunato acqua e zucchero
  - somministrare latte di calce o magnesia
  - far bere all'fortunato molta acqua
- 41.** Indicare a quale categoria di composti organici appartiene il composto  $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$ :
- esteri
  - anidridi
  - eteri
  - 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 P e T
  - quando sono costanti T e V
  - quando la pressione è costante
- 43.** Se la costante del prodotto di solubilità di  $\text{SrCrO}_4$  ( $M_r = 203,6$ ) a  $25^\circ\text{C}$  vale  $3,6 \cdot 10^{-5}$ , la solubilità del sale alla stessa T vale:
- $6,00 \cdot 10^{-3} \text{ g L}^{-1}$
  - $1,8 \cdot 10^{-5} \text{ g L}^{-1}$
  - $1,22 \text{ g L}^{-1}$
  - $2,44 \text{ g L}^{-1}$
- 44.** Indicare l'alchene che subisce più facilmente l'attacco elettrofilo:
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CN}$
  - $\text{CH}_2=\text{CHCF}_3$
  - $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{F}$
  - $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$
- 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:
- $\Delta S_A > 0$      $\Delta S_B > 0$
  - $|\Delta S_B| > |\Delta S_A|$
  - $|\Delta S_A| = |\Delta S_B|$
  - $\Delta S_A > 0$      $\Delta S_B < 0$
- 46.** L'acido propanoico si può preparare per:
- semplice addizione di acqua al propino
  - riduzione del propanale
  - ossidazione dell' 1-propanolo
  - 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) acido acetico  
 C) etilene  
 D) naftalene
- 48.** Quando la reazione:  
 $2 \text{NO} (\text{g}) + 2 \text{H}_2 (\text{g}) \rightarrow \text{N}_2 (\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O} (\text{g})$   
 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) la frazione molare di ciascuna specie all'equilibrio e la P totale del sistema  
 D) le concentrazioni iniziali e la P iniziale 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 il valore della tensione di vapore teorica del bromo a 25 °C è vicino a:  
 A) 28179 Pa  
 B) 101325 Pa  
 C) 101,325 Pa  
 D) 1599864 Pa
- 50.** Calcolare il coefficiente di variazione CV (relative standard deviation) associato alla seguente serie di dati sperimentali 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) 3,32%  
 B) 5,06%  
 C) 1,26%  
 D) 2,53%
- 51.** La costante di dissociazione di una base debole in acqua è  $1,25 \cdot 10^{-6}$  a 25 °C. Perciò, in una soluzione 3,2 M della base, la concentrazione molare degli ioni  $\text{H}^+$  è, alla stessa T:  
 A)  $4,0 \cdot 10^{-6} \text{ M}$   
 B)  $1,6 \cdot 10^{-11} \text{ M}$   
 C)  $5,0 \cdot 10^{-12} \text{ M}$   
 D)  $2,0 \cdot 10^{-3} \text{ M}$
- 52.** Il pH di una soluzione acquosa di  $\text{CH}_3\text{COOH}$  0,1 M vale 2,87. Per aggiunta di 0,1 mol di  $\text{CH}_3\text{COONa}$  a 1 L di tale soluzione, il pH risulta:  
 A) invariato  
 B) vicino a 4,74  
 C) vicino a 1,87  
 D) vicino a 11,13
- 53.** In una soluzione contenente  $\text{Cr}^{3+}$  0,7 M e  $\text{Al}^{3+}$  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) precipita per primo l'idrossido di alluminio  
 C) non si ha precipitazione  
 D) i due idrossidi precipitano contemporaneamente
- 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 l'alluminio  
 C) solo il calcio  
 D) nessuno dei due metalli
- 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) l'efficienza è tanto più elevata, quanto maggiore è il numero di piatti teorici del sistema cromatografico  
 D) il sistema è tanto più efficiente, quanto più i due soluti della soluzione in analisi hanno fattori di ritenzione diversi
- 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)  $1 \cdot 10^{-3}$   
 C)  $1 \cdot 10^{-4}$   
 D)  $1 \cdot 10^{-5}$
- 57.** Se per una particolare ossidoriduzione  $\Delta E^\circ$  è positivo, si può affermare che:  
 A)  $\Delta G^\circ$  è positivo e  $K$  è  $> 1$   
 B)  $\Delta G^\circ$  è positivo e  $K$  è  $< 1$   
 C)  $\Delta G^\circ$  è negativo e  $K$  è  $> 1$   
 D)  $\Delta G^\circ$  è negativo e  $K$  è  $< 1$

**58.** Indicare la massa di NaOH ( $M_r = 40$ ) che occorre aggiungere ad una soluzione di HCN (2 L; 0,2 M) perché il pH della soluzione diventi 9,2. Si tenga presente che  $K_a(\text{HCN}) = 7,2 \cdot 10^{-10}$  a 25 °C:

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

**59.** Determinare la costante di equilibrio della reazione a 298 K



sapendo che, alla stessa temperatura,

$E^\circ_{(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn})} = -0,76 \text{ V}$  e che  $E^\circ_{(\text{Cd}^{2+}/\text{Cd})} = -0,40 \text{ V}$ :

- A)  $10^{12}$
- B)  $10^{-39}$
- 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) idrogeno
- C) ossigeno
- D) idrossido di alluminio

SCI – Società Chimica Italiana

Digitalizzato da:

Prof. Mauro Tonellato – ITI Natta – Padova