

## Giochi della Chimica 2000

### Fase regionale – Classi A e B

- In una massa di 34,2 g di saccarosio ( $C_{12}H_{22}O_{11}$ ,  $M_r = 342$ ), le molecole sono circa:
  - 3420
  - sessantamila miliardi di miliardi
  - 34,2 miliardi
  - seicentomila miliardi di miliardi
- In una soluzione, costituita dal solvente acqua (A) e da un solo soluto (B), la frazione molare del solvente è data dal rapporto tra la quantità chimica di solvente e le quantità chimiche di acqua e B. Perciò la frazione molare è data dal rapporto tra:
  - mol di solvente e g di soluzione
  - mol di solvente e mol totali di A + B
  - mol di solvente e mol di soluto B
  - g di solvente e mol totali di A + B
- Un elettrolita debole in soluzione acquosa:
  - è tanto meno dissociato, quanto più è concentrata la soluzione in cui è disciolto
  - è tanto meno dissociato, quanto più è diluita la soluzione in cui è disciolto
  - è sempre poco dissociato
  - si dissocia al massimo per il 50%
- Nella tavola periodica degli elementi a lunghi periodi, l'energia di ionizzazione, procedendo dall'alto in basso lungo un gruppo:
  - resta invariata
  - cresce progressivamente
  - decresce progressivamente
  - cresce nei primi tre gruppi, resta invariata negli altri
- Una soluzione acquosa di HCl (1 L) con pH = 4 viene diluita con acqua a un volume dieci volte maggiore (10 L). Il pH della soluzione ottenuta è:
  - 0,4
  - 10
  - 5
  - 3
- Il catalizzatore non inibitore di una reazione ha l'effetto di:
  - aumentare la velocità di reazione
  - spostare l'equilibrio di reazione verso i prodotti
  - aumentare il rendimento della reazione
  - far avvenire la reazione anche se non è spontanea
- Dalla reazione tra  $K_2O$  e acqua si ottiene:
  - una soluzione acida
  - potassio metallico e acqua ossigenata
  - un sale
  - una soluzione basica
- L'energia cinetica media delle molecole di un gas a comportamento praticamente ideale dipende:
  - dalla massa molecolare del gas
  - dalla temperatura del gas
  - dalla pressione esercitata dal gas
  - dal volume occupato dal gas
- Indicare, tra i seguenti, l'elemento che NON è di transizione.
  - Cs
  - Zn
  - Fe
  - Cu
- Le soluzioni acquose di  $CO_2$  sciolgono  $CaCO_3$  perché lo convertono in  $Ca(HCO_3)_2$ . Questo processo spiega l'erosione delle rocce calcaree da parte delle acque del suolo, tutte ricche di  $CO_2$ . Se ne deduce che:
  - il carbonato di calcio ha una notevole solubilità in acqua
  - le rocce calcaree sono formate da carbonato di calcio
  - l'unico carbonato poco solubile in acqua è quello di calcio
  - il bicarbonato di calcio si trasforma in carbonato per effetto dell'anidride carbonica
- Se si mantiene costante la pressione dell'azoto sovrastante un bicchiere d'acqua, la solubilità di questo gas nell'acqua è massima a:
  - 100 °C
  - 20 °C
  - 0 °C
  - 50 °C
- Indicare il composto in cui al carbonio va assegnato un numero di ossidazione negativo.
  - $C_2H_6$
  - $C_6H_{12}O_6$
  - CO
  - $CBr_4$
- Versando NaCl in acqua, le molecole polari di quest'ultima si infiltrano nel reticolo cristallino del sale, lo distruggono e sciolgono il sale. Da un punto di vista energetico, ciò avviene grazie all'energia emessa in seguito:
  - alla rottura del legame ionico del sale (l'acqua è un dielettrico)
  - alla formazione di NaOH e HCl da  $Na^+$  e  $Cl^-$
  - ad un aumento della ionizzazione dell'acqua
  - alla solvatazione degli ioni  $Na^+$  e  $Cl^-$  da parte delle molecole di acqua (interazioni ione-dipolo)

- 14.** Nelle molecole degli ossoacidi gli atomi di idrogeno:
- sono legati sempre all'atomo centrale
  - formano legami ionici con gli atomi di ossigeno
  - formano legami a ponte con quelli di ossigeno
  - sono legati in modo covalente agli atomi di ossigeno
- 15.** Un volume di 11,2 L di  $C_4H_{10}$  in condizioni standard di temperatura e pressione (STP) ha una massa pari a:
- 29 g
  - 10 g
  - 11 g
  - 4 g
- 16.** Indicare, tra i seguenti, il composto con il maggior carattere ionico:
- $CCl_4$
  - $TiCl_4$
  - $SCl_2$
  - $CaCl_2$
- 17.** Nell'equazione  $PV = nRT$ , il prodotto delle grandezze PV:
- è adimensionale
  - ha le dimensioni di un lavoro
  - ha le dimensioni di una forza
  - ha le dimensioni di una superficie
- 18.** Tra l'atomo neutro Ne e lo ione  $Na^+$ :
- è più piccolo l'atomo Ne
  - è impossibile prevedere chi è più piccolo
  - è più piccolo Ne ma ha massa maggiore
  - è più piccolo lo ione  $Na^+$
- 19.** Un elemento è costituito da atomi:
- tutti uguali
  - aventi lo stesso numero di protoni
  - aventi uguale numero di massa
  - aventi lo stesso numero di nucleoni
- 20.** La molecola è la più piccola parte di un elemento capace di esistenza indipendente e che ne conserva:
- le proprietà chimiche e gran parte di quelle fisiche
  - parte delle proprietà chimiche e parte di quelle fisiche
  - parte delle proprietà chimiche e tutte quelle fisiche
  - le proprietà chimiche e fisiche
- 21.** Indicare la quantità chimica di  $O_2$  necessaria per bruciare una mole di propano ammettendo che la reazione del propano  $C_3H_8$  con ossigeno  $O_2$  (combustione) avvenga in modo stechiometrico e quantitativo per dare  $CO_2$  e  $H_2O$ .
- 4 mol
  - 5 mol
  - 6 mol
  - 7 mol
- 22.** Indicare a quale volume bisogna diluire una soluzione acquosa di HCl (10 mL, 8 M) per ottenere HCl 0,4 M.
- 40 mL
  - 200 mL
  - 400 mL
  - 80 mL
- 23.** Se si mescolano volumi uguali di una soluzione acquosa di HCl (contenente 360 g/L di HCl;  $M_r = 36$ ) e di una soluzione acquosa di NaOH (contenente 360 g/L;  $M_r = 40$ ), si ottiene una soluzione avente pH:
- 8
  - maggiore di 7
  - minore di 7
  - 12
- 24.** Il sale  $FeCl_3$ , secondo il metodo di Stock consigliato dalla IUPAC, si chiama:
- tricloruro di ferro
  - cloruro di ferro(III)
  - cloruro ferrico
  - tricloruro di monoferro
- 25.** Il numero di ossidazione da attribuire al manganese nel composto  $KMnO_4$  è:
- 7
  - +7
  - +3
  - 3
- 26.** Una proteina ha una massa molecolare ( $m_m$ ) di 60 kDa. Perciò in 1 mol di questa proteina vi sono:
- 6000 aminoacidi
  - 60000 molecole di proteina
  - $6,022 \cdot 10^{23}$  molecole di proteina
  - 60 aminoacidi
- 27.** Negli accumulatori al Fe-Ni, gli elementi (Fe-Ni) sono contenuti in recipienti di acciaio chiusi con valvole che consentono la fuoriuscita di gas formati nell'interno ( $O_2$ ,  $H_2$ ), ma non il contatto dell'aria esterna con l'elettrolita. Ciò per evitare:
- l'ingresso di azoto dall'esterno che avrebbe come conseguenza una diminuzione della conducibilità
  - che la  $CO_2$  dell'aria reagisca con il KOH dell'accumulatore diminuendo la conducibilità dell'elettrolita
  - la diluizione dei gas formati all'interno dell'accumulatore
  - che l'azoto gassoso che si forma nel processo elettrolitico non sia più in equilibrio

28. Se un volume definito di una soluzione tampone (1 L) avente  $\text{pH} = 4$  viene diluito con acqua (a 10 L), il  $\text{pH}$  della soluzione finale è circa:

- A) 3
- B) 8
- C) 5
- D) 4

29. Indicare quale delle seguenti sostanze si scioglie meglio in un solvente polare.

- A)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- B)  $\text{CH}_3\text{COOK}$
- C)  $\text{S}_8$
- D)  $\text{NaOH}$

30. Gli elettroni in orbitali di tipo *f*, *s*, *d* possono avere, rispettivamente, numero quantico secondario:

- A) 3, 0, 2
- B) 1, 2, 3
- C) 2, 1, 0
- D) 3, 1, 2

31. Una sostanza in acqua si comporta da acido tanto più forte quanto più:

- A) bassa è la sua costante di ionizzazione
- B) grande è il numero di atomi di idrogeno contenuti nella sua molecola
- C) forte è la sua base coniugata
- D) debole è la sua base coniugata

32. A  $0^\circ\text{C}$ , e alla pressione di 1 atmosfera, due moli di gas  $\text{N}_2$  ( $M_r = 28$ ) occupano un volume:

- A) di 36 L
- B) di circa 20 L
- C) vicino a 45 L
- D) maggiore rispetto a quello di due moli di  $\text{H}_2$

33. Indicare l'affermazione ERRATA riferita all'elemento calcio.

- A) è un metallo alcalino
- B) il suo simbolo è Ca
- C) forma l'idrossiapatite
- D) nei denti forma anche la fluoroapatite

34. Indicare il composto che presenta le tre seguenti proprietà:

1. è un gas incolore a  $25^\circ\text{C}$  e 1 atm;
2. ha molecole lineari;
3. dà soluzioni acquose acide.

- A)  $\text{SO}_2$
- B)  $\text{SiO}_2$
- C)  $\text{CO}_2$
- D)  $\text{NO}_2$

35. Identificare la coppia di composti in cui gli atomi centrali (evidenziati) hanno lo stesso numero di ossidazione.

- A)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  e  $\text{HMnO}_4$
- B)  $\text{HClO}_4$  e  $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- C)  $\text{HClO}_3$  e  $\text{HNO}_2$
- D)  $\text{HNO}_3$  e  $\text{H}_3\text{PO}_4$

36. Indicare il numero approssimato di atomi di ossigeno presenti in 33,0 g di  $\text{CO}_2$ :

- A)  $2,25 \cdot 10^{23}$
- B)  $4,53 \cdot 10^{23}$
- C)  $13,5 \cdot 10^{23}$
- D)  $9,06 \cdot 10^{23}$

37. Indicare l'affermazione corretta relativa alla seguente specie chimica ( $^{17}\text{O}^{2-}$ ).

- A) ha 9 neutroni, 10 elettroni ed è un anione bivalente
- B) ha 8 protoni, 10 elettroni e non ha l'ottetto completo
- C) ha 6 protoni, 8 elettroni e ha l'ottetto completo
- D) ha 8 protoni, 9 neutroni ed è un anione bivalente

38. Il valore della costante cinetica di reazione:

- A) è indipendente dalla temperatura
- B) aumenta sempre con della temperatura
- C) decresce sempre con la temperatura
- D) decresce con la temperatura solo nelle reazioni esotermiche

39. Indicare l'affermazione corretta relativa agli elementi della Tavola Periodica:

- A) l'energia di ionizzazione aumenta dall'alto verso il basso in un gruppo e da sinistra verso destra in un periodo
- B) il raggio atomico aumenta dall'alto verso il basso in un gruppo e diminuisce da sinistra verso destra in un periodo
- C) l'affinità elettronica aumenta dall'alto verso il basso in un gruppo e da sinistra verso destra in un periodo
- D) l'elettronegatività aumenta dall'alto verso il basso in un gruppo e da sinistra verso destra in un periodo

40. Il petrolio contiene prevalentemente:

- A) carboidrati
- B) bitumi
- C) idrocarburi
- D) idrati di carbonio

**Qui continuano i quesiti della Classe A (41-60).****Quelli della classe B riprendono in coda.**

41. Indicare a quale dei seguenti valori di pH (a 25 °C) si ha la massima concentrazione di ioni  $\text{H}_3\text{O}^+$ .

- A) 3,5
- B) 6,6
- C) 3,11
- D) 6,12

42. Quando si scioglie in acqua  $\text{NaHCO}_3$ , si forma una soluzione:

- A) debolmente basica
- B) effervescente
- C) neutra
- D) debolmente acida

43. Gli elementi litio e potassio:

- A) appartengono al secondo gruppo del sistema periodico
- B) possiedono lo stesso numero di protoni nel nucleo
- C) appartengono allo stesso periodo del sistema periodico
- D) possiedono lo stesso numero di elettroni nella configurazione esterna al *core*

44. Una soluzione acquosa di glucosio satura a temperatura costante, rappresenta un esempio di:

- A) emulsione
- B) sistema fisicamente omogeneo
- C) individuo chimico
- D) sospensione

45. Il diossido di silicio  $\text{SiO}_2$  è un solido:

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

46. Una sostanza pura contiene il 66,67% di Cu e il 33,33% di S. Perciò potrebbe essere:

- A)  $\text{Cu}_2\text{S}$
- B)  $\text{CuSO}_4$
- C)  $\text{CuS}$
- D)  $\text{Cu}_2\text{SO}_4$

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

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

48. L'atomo è la più piccola parte di un elemento:

- A) che ne conserva le proprietà chimiche e fisiche
- B) che ne conserva le proprietà chimiche ma non quelle fisiche

- C) con cui esso entra a far parte di un composto
- D) che ne conserva le proprietà fisiche e non quelle chimiche

49. Nell'aria delle città industriali tracce di gas quali  $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2$ , ecc, favoriscono l'attacco chimico dei metalli. Nel terreno invece abbondano correnti elettriche vaganti (dovute ad esempio alle linee di ritorno della trazione elettrica) che danno luogo a vere elettrolisi, nelle quali le strutture metalliche interrate fungono da elettrodi, e i sali contenuti nel terreno da elettroliti. Perciò:

- A) nelle aree urbane l'ammoniaca dell'aria è la principale causa di corrosione
- B) nelle aree urbane e nelle zone industriali i principali componenti dell'aria sono i gas inquinanti
- C) nel terreno sono contenute sostanze capaci di dissociarsi in ioni
- D) i gas inquinanti dell'aria determinano la formazione di correnti vaganti nel terreno

50. Per caratterizzare una sostanza pura è necessario fare riferimento a proprietà intensive. Indicare il gruppo di proprietà che si possono usare allo scopo.

- A) densità, calore specifico, colore, punto di fusione
- B) massa, colore, odore, calore specifico
- C) densità, temperatura, volume, sapore
- D) massa, volume, temperatura, pressione

51. L'aumento della solubilità dei gas nei liquidi all'aumentare della pressione è responsabile delle embolie che colpiscono i sommozzatori. Essi, infatti, respirano aria sotto pressione e hanno una quantità apprezzabile di azoto disciolto nel sangue (dove l'azoto è relativamente poco solubile a temperatura e pressione ambiente). Perciò, se un sommozzatore riemerge troppo rapidamente:

- A) la solubilità dell'azoto nel sangue cresce al crescere della temperatura
- B) i sommozzatori respirano aria a pressione maggiore di quella ordinaria
- C) la pressione dell'azoto sciolto è superiore a quella atmosferica e si formano bolle di gas nel sangue
- D) se la pressione del gas sciolto supera la pressione dell'ossigeno atmosferico, il gas fuoriesce dalla soluzione

52. Una soluzione acquosa di acido acetico 0,1 M a 25 °C ( $K_a = 1,8 \cdot 10^{-5}$ ) è:

- A) neutra
- B) meno acida di una soluzione 0,1 M di acido cloridrico
- C) acida come una soluzione 0,1 M di acido cloridrico
- D) basica

**53.** In una reazione di ossidoriduzione si realizza l'eguaglianza tra il numero di:

- A) atomi che si ossidano e atomi che si riducono
- B) elettroni ceduti dall'ossidante e acquistati dal riducente
- C) elettroni ceduti da chi si ossida e acquistati da chi si riduce
- D) elettroni ceduti da chi si ossida ed acquistati dal riducente

**54.** Una soluzione satura di NaCl in acqua, in presenza del corpo di fondo, rappresenta un esempio di:

- A) individuo chimico
- B) sistema monofasico
- C) emulsione
- D) sistema eterogeneo

**55.** Indicare per quale dei seguenti valori del pH si ha la minima concentrazione di ioni  $\text{OH}^-$ .

- A) 3,5
- B) 7,2
- C) 8,8
- D) 3,1

**56.** Indicare il numero di ossidazione dell'idrogeno nel composto KH.

- A) 2
- B) -1
- C) +1
- D) 0

**57.** Gli elementi N e P:

- A) sono entrambi metalli
- B) appartengono entrambi al sesto gruppo del sistema periodico
- C) hanno eguale numero di protoni nel nucleo
- D) hanno eguale numero di elettroni nel livello esterno

**58.** Quando si ossida completamente il glucosio con ossigeno in eccesso, si ottengono:

- A)  $\text{H}_2\text{O}_2$  e  $\text{CO}_2$
- B)  $\text{H}_2\text{O}_2$  e CO
- C)  $\text{H}_2\text{O}$  e CO
- D)  $\text{H}_2\text{O}$  e  $\text{CO}_2$

**59.** Indicare la coppia di specie che rappresenta un esempio di allotropia:

- A)  $\text{H}_2(\text{g})$ ,  $\text{D}_2(\text{g})$
- B)  $\text{Cl}_2(\text{g})$ ,  $\text{Br}_2(\text{g})$
- C)  $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6(\text{s})$ ,  $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6(\text{s})$
- D)  $\text{S}_6(\text{s})$ ,  $\text{S}_8(\text{s})$

**60.** Il volume molare di un gas in condizioni standard di temperatura e pressione (STP):

- A) è uguale per qualsiasi gas
- B) è minore se il gas ha molecola monoatomica rispetto a un gas con molecola diatomica
- C) è uguale solo per molecole di gas aventi eguale momento dipolare
- D) è metà per un gas a molecola monoatomica rispetto a un gas a molecola diatomica

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

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

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

**42.** La densità di un composto liquido contenente zolfo (in misura del 23,7%) è di  $1,14 \text{ g mL}^{-1}$ .

Calcolare il volume di composto che deve essere bruciato per ottenere 6,40 g di  $\text{SO}_2$ .

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

**43.** L'entropia di un sistema può essere considerata una misura del suo disordine; si osserva inoltre che i sistemi tendono ad assumere spontaneamente le disposizioni più probabili. Ne deriva che:

- A) tutti i sistemi sono estremamente disordinati
- B) l'entropia dell'universo tende ad aumentare
- C) è più probabile una disposizione ordinata rispetto ad una disordinata
- D) l'entropia di un sistema deve comunque rimanere costante

**44.** Indicare l'affermazione corretta.

- A) alcune proteine non contengono azoto
- B) nelle proteine è sempre contenuto fosforo
- C) tutte le proteine hanno una struttura definibile come secondaria
- D) il peso molecolare di una proteina è uguale alla somma dei pesi molecolari degli aminoacidi che la costituiscono

**45.** Gli atomi di carbonio del benzene hanno nello spazio una disposizione reciproca più stabile:

- A) twisted (intrecciata)
- B) a barca
- C) a sedia
- D) planare

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

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

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

- A) di addizione nucleofila, perché il gruppo che attacca per primo il carbonio è un nucleofilo
- B) di addizione nucleofila seguita da eliminazione
- C) di sostituzione nucleofila
- D) di addizione elettrofila perché l'atomo che attacca per primo l'ossigeno del carbonile è  $H^+$

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

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

**49.** Il metano reagisce con cloro in presenza di luce UV, e forma uno dopo l'altro, i prodotti: monoclometano, diclorometano, triclorometano (cloroformio), tetraclorometano. Se ad ogni passaggio successivo della reazione l'infiammabilità del prodotto diminuisce e aumenta la tossicità, si può affermare che:

- A) il diclorometano si infiamma più facilmente del cloroformio
- B) il metano non è infiammabile
- C) il cloroformio si infiamma più facilmente del monoclometano
- D) il tetracloruro di carbonio è il prodotto meno tossico tra quelli elencati

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

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

**51.** Indicare a quale categoria di composti organici appartiene il composto  $(CH_3CH_2)_2O$ .

- A) eteri
- B) anidridi
- C) esteri
- D) aldeidi

**52.** L'energia totale dell'universo è:

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

**53.** Aprendo una lattina di bibita gassata, si forma una nebbiolina nelle immediate vicinanze dell'apertura. 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) alla formazione di un aerosol della bibita, dovuto allo scuotimento della lattina e all'improvvisa apertura
- D) all'espansione della  $CO_2$ , che produce un abbassamento della temperatura con condensazione del vapore d'acqua

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

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

**55.** L'entalpia standard di formazione di un individuo chimico (elemento o composto) è:

- A) sempre positiva
- B) sempre uguale a zero
- C) sempre negativa
- D) positiva, negativa o nulla

**56.** Una definita quantità chimica di un acido HA (0,1 mol) viene diluita con acqua a un volume noto (1 L) così l'acido mostra una ionizzazione dell'1%. Perciò la  $K_a$  dell'acido vale:

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

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

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

**58.** Tenendo conto che il carbonio-14 ha un tempo di semivita di circa 5730 anni, indicare tra i seguenti valori quello che si avvicina all'età di un pezzo di legno che dà 10 colpi al minuto per grammo di carbonio, rispetto ai 15 colpi al minuto di un campione di legno nuovo:

- A) 2150 anni
- B) 12900 anni
- C) 4680 anni
- D) 3350 anni

**59.** Indicare la sostanza 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

**60.** Quando una quantità chimica di Au (1 mol) si miscela con una quantità chimica di Ag (1 mol) 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

SCI – Società Chimica Italiana

Digitalizzato da:

Prof. Mauro Tonellato – ITI Natta – Padova