

QUESTIONARIO – Classi di Concorso A e B
--

Il questionario è composto da 60 quesiti. I primi 40 sono comuni alle due classi di concorso. Gli ultimi 20 sono invece differenziati: i quesiti 41-60 relativi alla classe di concorso A vanno da pag. 7 a pag. 9; i quesiti 41-60 relativi alla classe di concorso B sono riportati da pag. 9 a pag. 12.

1. **Se il saccarosio $C_{12}H_{22}O_{11}$ ha $M_r = 342$, in una massa di tale sostanza pari a 34,2 g, le molecole sono circa:**
 - A) 3420
 - B) sessantamila miliardi di miliardi
 - C) 34,2 miliardi
 - D) seicentomila miliardi di miliardi

2. **In una soluzione, costituita dal solvente acqua (A) e da un solo soluto (B), la frazione molare del solvente è data da rapporto tra la quantità chimica di solvente e le quantità chimiche di acqua e B. Perciò la frazione molare è espressa da rapporto tra:**
 - A) mol di solvente e g di soluzione
 - B) mol di solvente e mol totali di A + B
 - C) mol di solvente e mol di soluto B
 - D) g di solvente e mol totali di A + B

3. **Un elettrolita definito debole in soluzione acquosa:**
 - A) è tanto meno dissociato, quanto più è concentrata la soluzione in cui è disciolto
 - B) è tanto meno dissociato, quanto più è diluita la soluzione in cui è disciolto
 - C) è sempre poco dissociato
 - D) si dissocia al massimo per il 50%

4. **Nella tavola periodica degli elementi a lunghi periodi, l'energia di ionizzazione, procedendo dall'alto in basso lungo un gruppo:**
 - A) resta invariata
 - B) cresce progressivamente
 - C) decresce progressivamente
 - D) cresce nei primi tre gruppi, resta invariata negli altri

5. **Se un soluzione acquosa di HCl (1 L) avente pH = 4 viene diluita con acqua a un volume dieci volte maggiore (10 L), il pH della soluzione ottenuta è:**
 - A) 0,4
 - B) 10
 - C) 5
 - D) 3

6. **Il catalizzatore non inibitore di una reazione ha l'effetto di:**
 - A) aumentarne la velocità
 - B) spostare l'equilibrio di reazione verso i prodotti
 - C) aumentare il rendimento di una reazione
 - D) far avvenire reazioni non spontanee

7. **Dalla reazione tra K_2O e acqua si ottiene:**
 - A) una soluzione acida
 - B) potassio metallico e acqua ossigenata
 - C) un sale
 - D) una soluzione basica

8. **L'energia cinetica media delle molecole di un gas a comportamento praticamente ideale dipende:**
 - A) dalla massa molecolare del gas
 - B) dalla temperatura del gas
 - C) dalla pressione esercitata dal gas
 - D) dal volume occupato dal gas

9. **Indicare tra i seguenti l'elemento che NON è di transizione:**
 - A) Cs
 - B) Zn
 - C) Fe
 - D) Cu

10. **Le soluzioni acquose di CO_2 sciolgono $CaCO_3$ in quanto lo convertono in $Ca(HCO_3)_2$. Questo processo spiega l'erosione delle rocce calcaree da par-**

te delle acque del suolo, tutte ricche di CO_2 . Se ne deduce che:

- A) il carbonato di calcio ha una notevole solubilità in acqua
- B) le rocce calcaree sono formate da carbonato di calcio
- C) l'unico carbonato poco solubile in acqua è quello di calcio
- D) il bicarbonato di calcio si trasforma in carbonato per effetto dell'anidride carbonica
11. **Se si mantiene costante la pressione dell'azoto sovrastante un bicchiere d'acqua, la solubilità di questo gas nell'acqua è massima a:**
- A) 100°C
- B) 200°C
- C) 0°C
- D) 500°C
12. **Indicare l'unico composto in cui al C va assegnato un numero di ossidazione negativo.**
- A) C_2H_6
- B) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- C) CO
- D) CBr_4
13. **Versando NaCl in acqua, le molecole polari di quest'ultima si infiltrano nel reticolo del sale, lo distruggono e sciolgono il sale. Da un punto di vista energetico, ciò avviene grazie all'energia emessa in seguito:**
- A) alla rottura del legame ionico del sale (l'acqua è un dielettrico)
- B) alla formazione di NaOH e HCl da parte di Na^+ e Cl^-
- C) ad un aumento della ionizzazione dell'acqua
- D) alla solvatazione gli ioni Na^+ e Cl^- da parte delle molecole di acqua (interazioni ione-dipolo)
14. **Nelle molecole degli ossoacidi gli atomi di idrogeno:**
- A) sono legati sempre all'atomo centrale
- B) presentano legami ionici con gli atomi di ossigeno
- C) formano legami a ponte con quelli di ossigeno
- D) 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 circa:**
- A) 29 g
- B) 10 g
- C) 11 g
- D) 4 g
16. **Indicare, tra i seguenti, il composto avente maggior carattere ionico:**
- A) CCl_4
- B) TiCl_4
- C) SCl_2
- D) CaCl_2
17. **Nell'equazione $PV = nRT$, il prodotto delle grandezze PV :**
- A) è adimensionale
- B) ha le dimensioni di un lavoro
- C) ha le dimensioni di una forza
- D) ha le dimensioni di una superficie
18. **Se si confrontano l'atomo neutro Ne e lo ione Na^+ è:**
- A) più piccolo l'atomo Ne
- B) impossibile prevedere chi è più piccolo
- C) più piccolo Ne , ma ha massa maggiore
- D) più piccolo lo ione Na^+
19. **Per definizione, un elemento è costituito da atomi:**
- A) tutti uguali
- B) aventi lo stesso numero di protoni
- C) aventi uguale numero di massa
- D) aventi lo stesso numero di nucleoni
20. **La molecola di un elemento è la più piccola parte dell'elemento capace di esistenza indipendente e che ne conserva:**
- A) le proprietà chimiche e gran parte di quelle fisiche
- B) parte delle proprietà chimiche e parte di quelle fisiche
- C) parte delle proprietà chimiche e tutte quelle fisiche

- D) 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 a dare CO_2 e H_2O :**
- A) 4
B) 5
C) 6
D) 7
22. **Indicare a quale volume bisogna diluire una soluzione acquosa di HCl (10 mL, 8 M) per ottenere HCl più diluito (0,4 M):**
- A) 40 mL
B) 200 mL
C) 400 mL
D) 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 uguale a:**
- A) 8
B) maggiore di 7
C) minore di 7
D) 12
24. **Il sale $FeCl_3$, secondo il metodo Stock consigliato anche dalla IUPAC, si chiama:**
- A) tricloruro di ferro
B) cloruro di ferro(III)
C) cloruro ferrico
D) tricloruro di monoferro
25. **Il numero di ossidazione da attribuire al manganese nel composto $KMnO_4$ è:**
- A) -7
B) +7
C) +3
D) -3
26. **Una proteina ha una massa molecolare (m_m) di 60 kDa. Perciò, la quantità chimica di proteina pari a 1 mol contiene:**
- A) 6.000 aminoacidi
B) 60.000 molecole di proteina
C) $6,023 \cdot 10^{23}$ molecole di proteina
D) 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 all’interno (O_2 , H_2), ma non il contatto dell’aria esterna con l’elettrolita”. Ciò per evitare:**
- A) l’ingresso di azoto dall’esterno che avrebbe come conseguenza una diminuzione della conducibilità
B) che la CO_2 dell’aria reagisca con la potassa (KOH) dell’accumulatore diminuendo la conducibilità dell’elettrolita
C) la diluizione dei gas formati all’interno dell’accumulatore
D) 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 pH = 4 viene diluito con acqua (a 10 L), il pH della soluzione finale vale circa:**
- A) 3
B) 8
C) 5
D) 4
29. **Indicare quale delle seguenti sostanze si scioglie meglio in un solvente apolare:**
- A) H_2SO_4
B) CH_3COOK
C) S_8
D) NaOH
30. **Gli elettroni configurati 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°C e alla pressione di 1 atmosfera, due moli di gas N₂ (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 H₂
- 33. Indicate 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 assomma le tre seguenti proprietà:**
 1. è un gas incolore a 25°C e 1 atm;
 2. ha molecole lineari;
 3. dà soluzioni acquose acide.
 A) SO₂
 B) SiO₂
 C) CO₂
 D) NO₂
- 35. Identificare la coppia di composti in cui gli atomi (atomi centrali) evidenziati hanno lo stesso numero di ossidazione:**
 A) H₂SO₄ e HMnO₄
 B) HClO₄ e H₂Cr₂O₇
 C) HClO₃ e HNO₂
 D) HNO₃ e H₃PO₄
- 36. Indicare il numero approssimato di atomi di ossigeno presenti in 33,0 g di CO₂:**
 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, tra le seguenti, l'affermazione CORRETTA se riferita alla seguente specie chimica (¹⁷O²⁻):**
 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 la temperatura
 C) decresce sempre con la temperatura
 D) decresce con la temperatura solo nelle reazioni esotermiche
- 39. Completare in modo corretto l'espressione riferita 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 loro 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
- I quesiti della classe A proseguono, quelli della classe B riprendono dopo il quesito 60 della classe A.**
- 41. Indicare a quale dei seguenti valori di pH (determinati alla temperatura di 25°C) si ha la massima concentrazione molare di ioni H₃O⁺:**

- A) 3,5
B) 6,6
C) 3,11
D) 6,12
- 42. Quando si scioglie in acqua NaHCO_3 si forma una soluzione:**
A) debolmente basica
B) effervescente
C) neutra
D) debolmente acida
- 43. Gli elementi litio e potassio:**
A) appartengono entrambi 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 anche satura a $T = K$ rappresenta un esempio di:**
A) emulsione
B) sistema fisicamente omogeneo
C) individuo chimico
D) sospensione
- 45. Il diossido di silicio SiO_2 è un solido:**
A) ionico
B) molecolare
C) metallico
D) covalente
- 46. Una sostanza pura all'analisi risulta contenere il 66,67% di Cu e il 33,33% di S. Perciò potrebbe essere:**
A) Cu_2S
B) CuSO_4
C) CuS
D) Cu_2SO_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 ma non quelle chimiche
- 49. "Nell'aria delle città industriali tracce di gas quali CO_2 , H_2S , SO_2 , NH_3 , NO_2 , ecc., favoriscono l'attacco chimico dei metalli. Nel terreno, per contro, 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 ottenuti 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 potrebbero 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 di-**

- sciolto 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 P dell'azoto disciolto 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 ($K_a = 1,8 \cdot 10^{-5}$ a 25°C) è, alla stessa T :**
 A) neutra
 B) meno acida di una soluzione 0,1 M di HCl
 C) acida come una soluzione 0,1 M di HCl
 D) basica
- 53. In una reazione di ossidoriduzione si realizza l'eguaglianza tra il numero di:**
 A) atomi che si ossidano e numero di 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 e 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 OH^- :**
 A) 3,5
 B) 7,2
 C) 8,8
 D) 3,1
- 56. Indicare il numero di ossidazione da attribuire all'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. Per ossidazione completa del glucosio con ossigeno in eccesso, si ottengono:**
 A) H_2O_2 e CO_2
 B) H_2O_2 e CO
 C) H_2O e CO
 D) H_2O e CO_2
- 59. Indicare la coppia di specie che rappresenta un esempio di allotropia:**
 A) H, D
 B) Cl_2 , Br_2
 C) $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$, $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$
 D) S_6 (solido), S_8 (solido)
- 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 a 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
- Riprendono ora i quesiti della Classe B dal 41 al 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%) è di $1,14 \text{ g mL}^{-1}$. Calcolare il volume di composto che deve essere bruciato per ottenere $6,40 \text{ g}$ di SO_2 :**
 A) $1,52 \text{ mL}$
 B) $4,22 \text{ mL}$
 C) $11,9 \text{ mL}$
 D) $23,7 \text{ mL}$
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 la sola 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 (o a tino)
 C) a sedia
 D) planare
46. **L'espressione "atomo di carbonio chirale" è da tempo 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 sono catalizzate dagli acidi e sono:**
 A) di addizione nucleofila, perché il gruppo che attacca per primo il C 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'O del carbonile è H^+
48. **La costante di dissociazione di una base debole è $1,25 \cdot 10^{-6}$ a 25°C . Perciò, in una soluzione $3,2 \text{ M}$ della base, alla stessa temperatura, la concentrazione molare degli ioni H^+ è:**
 A) $4,0 \cdot 10^{-6} \text{ M}$
 B) $1,6 \cdot 10^{-11} \text{ M}$
 C) $2,0 \cdot 10^{-3} \text{ M}$
 D) $5,0 \cdot 10^{-12} \text{ M}$
49. **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:**
 A) il diclorometano si infiamma più facilmente del cloroformio
 B) il metano non è infiammabile
 C) il cloroformio si infiamma più facilmente del monoclorometano
 D) il tetracloruro di carbonio è il prodotto meno tossico tra quelli elencati
50. **La reazione tra acetilene e acqua in pre-**

- senza 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 $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$:**
- 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, 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) 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 la 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 che l'acido mostra una ionizzazione del 1%. Perciò, la K_a dell'acido vale:**
- A) $1 \cdot 10^{-3}$
 B) $1 \cdot 10^{-5}$
 C) $1 \cdot 10^{-6}$
 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) $k = 1,45 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$
 B) $k = 3,34 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$
 C) $k = 8,07 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1}$
 D) $k = 2,01 \cdot 10^{-5} \text{ s}^{-1}$
- 58. Tenendo conto che il carbonio-14 ha un tempo di semivita di circa 5400 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) 2180 anni
 B) 12979 anni
 C) 1611 anni
 D) 3270 anni
- 59. Indicare, fra quelle sotto citate, 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 ΔS per il processo è:**

- A) $R \ln 1$
- B) $-R \ln 2$

- C) $R \ln 2$
- D) zero