

Giochi della Chimica 2015 Fase nazionale – Classe C

- 1.** Una soluzione contenente NaH_2PO_4 e Na_2HPO_4 ha $\text{pH} = 8,0$. Calcolare il pH che si ottiene aumentando di dieci volte la concentrazione dei due sali.
 H_3PO_4 : $K_{a1} = 7,5 \cdot 10^{-3}$; $K_{a2} = 6,2 \cdot 10^{-8}$; $K_{a3} = 3,6 \cdot 10^{-13}$
 A) 6,0
 B) 8,0
 C) 7,0
 D) 10
- 2.** Cosa accade aggiungendo una soluzione acquosa di FeCl_3 0,10 M ad una soluzione contenente NaCl 0,01 M, NaBr 0,01 M e NaI 0,01 M?
 $\text{Fe}^{3+} + e^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ ($E^\circ = +0,77$ V)
 $\text{Cl}_2 + 2 e^- \rightarrow 2 \text{Cl}^-$ ($E^\circ = +1,36$ V)
 $\text{Br}_2 + 2 e^- \rightarrow 2 \text{Br}^-$ ($E^\circ = +1,08$ V)
 $\text{I}_2 + 2 e^- \rightarrow 2 \text{I}^-$ ($E^\circ = +0,54$ V)
 A) si forma Cl_2
 B) si forma Br_2
 C) si forma I_2
 D) non succede nulla
- 3.** Si intende tamponare una soluzione a $\text{pH} 1$. Quale sistema tampone occorre impiegare?
 CH_3COOH $K_a = 1,8 \cdot 10^{-5}$
 HSO_4^- $K_a = 1,2 \cdot 10^{-2}$
 HNO_2 $K_a = 4,5 \cdot 10^{-4}$
 HF $K_a = 7,2 \cdot 10^{-4}$
 A) $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COONa}$
 B) $\text{NaHSO}_4/\text{Na}_2\text{SO}_4$
 C) HF/NaF
 D) $\text{HNO}_2/\text{NaNO}_2$
- 4.** Calcolare la costante di equilibrio (in M/Pa) per la reazione:

$$\text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{O}_{2(aq)}$$
 sapendo che in una soluzione acquosa in equilibrio con l'aria alla pressione di $1,01 \cdot 10^5$ Pa, la concentrazione di O_2 è 14,7 mg/L. Nell'aria la percentuale di O_2 è 21,0% (v/v).
 A) $4,2 \cdot 10^{-6}$
 B) $5,9 \cdot 10^{-9}$
 C) $3,8 \cdot 10^{-4}$
 D) $2,2 \cdot 10^{-8}$
- 5.** Calcolare quante moli di KMnO_4 sono necessarie per ossidare 0,10 moli di alcol etilico, secondo la reazione (da bilanciare):
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 A) 5,7
 B) 0,24
 C) 0,98
 D) 3,7
- 6.** NaAlH_4 riduce la formaldeide a metanolo, secondo la reazione (da bilanciare):
 $\text{AlH}_4^- + \text{HCHO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}^{3+} + \text{CH}_3\text{OH} + \text{OH}^-$
 Calcolare quante moli di NaAlH_4 sono necessarie per ottenere 5 moli di metanolo.
 A) 1,25
 B) 3,80
 C) 4,51
 D) 2,20
- 7.** Un composto di formula MA_x ha una solubilità di $1,0 \cdot 10^{-5}$ M. Sapendo che la sua costante di solubilità K_{PS} è $2,7 \cdot 10^{-19}$, determinare, per tentativi, la formula del composto.
 A) MA
 B) MA_2
 C) MA_3
 D) MA_4
- 8.** Sulla base dei potenziali elettrodi standard, trattando il cromo metallico con un eccesso di HCl 1 M, cosa si può prevedere che accada?
 $\text{Cr}^{3+} + 3 e^- \rightarrow \text{Cr}$ ($E^\circ = -0,74$ V)
 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14 \text{H}^+ + 6 e^- \rightarrow 2 \text{Cr}^{3+} + 7 \text{H}_2\text{O}$ ($E^\circ = 1,33$ V)
 $\text{H}^+ + e^- \rightarrow \frac{1}{2} \text{H}_2$ ($E^\circ = 0$ V)
 A) si forma Cr^{3+} e $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
 B) si forma solo Cr^{3+}
 C) si forma solo $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
 D) non succede nulla
- 9.** Un acido debole HX in soluzione acquosa reagisce con un catione M^+ formando un composto poco solubile $\text{MX}_{(s)}$ secondo la reazione

$$\text{HX} + \text{M}^+ \rightarrow \text{MX}_{(s)} + \text{H}^+$$
 la cui costante di equilibrio vale $1,0 \cdot 10^4$. Sapendo che il composto $\text{MX}_{(s)}$ ha una costante di solubilità $K_{PS} = 1,0 \cdot 10^{-12}$, calcolare la costante di ionizzazione K_a dell'acido HX .
 A) $1,0 \cdot 10^{-8}$
 B) $3,4 \cdot 10^{-9}$
 C) $2,9 \cdot 10^{-7}$
 D) $7,0 \cdot 10^{-6}$
- 10.** Indicare quale ione può essere ossidato in una soluzione 1 M di FeCl_3
 $\text{Fe}^{3+} + e^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ ($E^\circ = +0,77$ V)
 $\text{Ag}^+ + e^- \rightarrow \text{Ag}_{(s)}$ ($E^\circ = +0,80$ V)
 $\text{Zn}^{2+} + 2 e^- \rightarrow \text{Zn}_{(s)}$ ($E^\circ = -0,76$ V)
 $\text{Cd}^{2+} + 2 e^- \rightarrow \text{Cd}_{(s)}$ ($E^\circ = -0,40$ V)
 $\text{Sn}^{4+} + 2 e^- \rightarrow \text{Sn}^{2+}$ ($E^\circ = +0,15$ V)
 A) Ag^+
 B) Zn^{+2}
 C) Cd^{+2}
 D) Sn^{+2}

11. Aggiungendo una soluzione contenente ioni Ag^+ 0,05 M, Pb^{2+} 0,05 M e Ca^{2+} 0,05 M ad una soluzione 0,10 M di Na_2SO_4 , stabilire l'ordine di precipitazione dei cationi. Le costanti di solubilità sono:

$$K_{\text{PS}} \text{Ag}_2\text{SO}_4 = 1,7 \cdot 10^{-5}$$

$$K_{\text{PS}} \text{PbSO}_4 = 1,8 \cdot 10^{-8}$$

$$K_{\text{PS}} \text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O} = 2,4 \cdot 10^{-5}$$

- A) Ag^+ , Pb^{2+} , Ca^{2+}
 B) Ca^{2+} , Pb^{2+} , Ag^+
 C) Pb^{2+} , Ag^+ , Ca^{2+}
 D) Pb^{2+} , Ca^{2+} , Ag^+

12. Una bevanda analcolica contenente glucosio, fruttosio e saccarosio è analizzata mediante HPLC, con colonna di silice derivatizzata con gruppi amminici e fase mobile acetonitrile/acqua (80:20 v/v). Indicare il tipo di rivelatore da utilizzare.

- A) UV-VIS
 B) ad indice di rifrazione
 C) fluorimetrico
 D) conduttimetrico

13. Due recipienti (A e B) termostatati a 298,15 K sono a contatto tramite una parete rigida semipermeabile, attraverso cui passano le sole molecole di solvente. Dire cosa accade se in A viene posto un dm^3 di una soluzione 0,01 M di glucosio mentre in B viene posto un dm^3 di una soluzione 0,01 M di cloruro di sodio:

- A) l'acqua passa da A a B
 B) l'acqua passa da B ad A
 C) non si osserva passaggio netto di acqua
 D) parte dell'acqua contenuta in A evapora

14. Mediante un processo adiabatico in cui non avvengono reazioni chimiche, un sistema chiuso viene portato da uno stato iniziale 1 ad uno stato finale 2. Il lavoro scambiato:

- A) è necessariamente nullo
 B) dipende dell'effettivo percorso seguito
 C) non dipende dell'effettivo percorso seguito
 D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

15. A e B sono due soluzioni 10^{-3} M rispettivamente di acetato di etile e acido acetico in un solvente apolare aprotico. Si può affermare che:

- A) A e B hanno circa la stessa temperatura di congelamento
 B) B ha una temperatura di congelamento minore di quella di A
 C) A ha una temperatura di congelamento minore di quella di B
 D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

16. Se in una reazione si ha:
 $\Delta G^\circ = +110 \text{ kJ mol}^{-1}$ a 25 °C e
 $\Delta G^\circ = +140 \text{ kJ mol}^{-1}$ a 35 °C,
 si può affermare che:

- A) il valore della costante di equilibrio della reazione è maggiore di 1
 B) la reazione è endotermica
 C) la reazione è esotermica
 D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

17. La reazione elementare: $A \rightarrow$ prodotti segue una cinetica di primo ordine. Cosa è possibile presumere sul suo meccanismo di reazione?

- A) la reazione decorre a causa di una instabilità intrinseca di A
 B) la reazione decorre a causa degli urti tra le molecole di A e quelle dei prodotti
 C) la reazione decorre a causa degli urti tra le molecole di A
 D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

18. Per una reazione con legge cinetica $v = k [\text{A}]^x [\text{B}]^y$ si ha che $k = 4,8 \text{ dm}^6 \text{ mol}^{-2} \text{ s}^{-1}$. Qual è l'ordine della reazione?

- A) la reazione è di ordine due
 B) la reazione è di ordine tre
 C) la reazione è del primo ordine
 D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

19. Per una reazione del tipo $A \rightarrow B$ si è trovato che il tempo di dimezzamento aumenta linearmente all'aumentare della concentrazione iniziale di A.

Da questo si può desumere che:

- A) i dati non sono sufficienti per definire l'ordine
 B) la reazione è di ordine zero
 C) la reazione è di secondo ordine
 D) la reazione è di primo ordine

20. Due molecole di acqua di una soluzione acquosa sono impegnate nella formazione di un legame a idrogeno. Indicando con A e B le due distanze dell'idrogeno-ponte dai due atomi di ossigeno, quale delle seguenti osservazioni è vera?

- A) A e B sono uguali
 B) una delle due (A o B) è uguale a zero
 C) A e B sono differenti
 D) i dati forniti non sono sufficienti per rispondere.

21. Per una certa reazione i dati sperimentali hanno mostrato che quando la temperatura aumenta, la costante di equilibrio non subisce variazioni apprezzabili. Assumendo che ΔH° e ΔS° siano indipendenti dalla temperatura, si può affermare che:

- A) la reazione è endotermica
 B) la reazione è esotermica
 C) la reazione è atermica
 D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

22. La decomposizione termica dell'acetaldeide segue una cinetica del secondo ordine. Nell'intervallo di temperatura 700-1000 K, l'energia di attivazione del processo è 189 kJ mol^{-1} , mentre il fattore pre-esponenziale vale $1,1 \cdot 10^{12} \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$. A 790 K la costante cinetica del processo vale circa:

- A) $7,5 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- B) $0,035 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- C) $0,35 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- D) $0,75 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$

23. Il calore non è una funzione di stato. Per cosa bisogna moltiplicarlo per renderlo tale?

- A) per la temperatura
- B) per il reciproco della temperatura
- C) per il lavoro
- D) per la pressione

24. La temperatura critica di una sostanza pura è:

- A) la temperatura al di sotto della quale il gas non può essere liquefatto agendo unicamente sulla pressione
- B) la temperatura al di sopra della quale il gas non può essere liquefatto agendo unicamente sulla pressione
- C) la temperatura di equilibrio tra le tre fasi
- D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

25. Un sistema isolato subisce un processo reversibile.

- A) sia l'entropia del sistema sia quella dell'universo aumentano
- B) l'entropia del sistema aumenta mentre quella dell'universo rimane costante
- C) sia l'entropia del sistema sia quella dell'universo rimangono costanti
- D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

26. Quando si mescolano due gas che si comportano idealmente accade che:

- A) $\Delta G < 0, \Delta S < 0, \Delta H = 0$
- B) $\Delta G < 0, \Delta S > 0, \Delta H = 0$
- C) $\Delta G = 0, \Delta S > 0, \Delta H = 0$
- D) $\Delta G > 0, \Delta S > 0, \Delta H > 0$

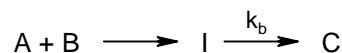
27. Calcolare a quale pressione bisogna comprimere una mole di biossido di carbonio alla temperatura di 500 K per portarne il volume a $0,41 \text{ dm}^3$, sapendo che il gas segue l'equazione di stato di van der Waals con $a = 0,365 \text{ m}^6 \text{ Pa mol}^{-2}$ e $b = 4,29 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1}$.

- A) circa 510 kPa
- B) circa 5100 kPa
- C) circa 910 kPa
- D) circa 9100 kPa

28. L'energia di Gibbs diminuisce all'aumentare della temperatura. Per quale delle fasi tale diminuzione è maggiore?

- A) per i gas
- B) per i liquidi
- C) per i solidi
- D) è uguale per tutte le fasi

29. La reazione che da A e B porta al prodotto C avviene secondo il meccanismo:



dove I è un intermedio di reazione. Si trova sperimentalmente che la velocità di produzione di C è $v = k_b \cdot K^{-1} [A] [B]$, dove K è la costante di dissociazione di I in A e B e k_b è la costante cinetica della reazione di conversione di I in C. Da questo si può desumere che la trasformazione di I in C:

- A) avviene con velocità uguale a quella con cui I si trasforma in A e B
- B) è estremamente più veloce rispetto a quella con cui I si trasforma in A e B
- C) è estremamente più lenta rispetto a quella con cui I si trasforma in A e B
- D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

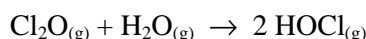
30. Il composto A, la cui tensione di vapore a $35,2 \text{ }^\circ\text{C}$ è $39,1 \text{ kPa}$, ed il composto B, la cui tensione di vapore a $35,2 \text{ }^\circ\text{C}$ è $44,5 \text{ kPa}$, sono miscibili, allo stato liquido, in tutte le proporzioni. Una soluzione in cui la frazione molare di B è pari a 0,5 ha una tensione di vapore pari a $45,1 \text{ kPa}$, sempre a $35,2 \text{ }^\circ\text{C}$. Da ciò è possibile desumere che:

- A) A e B formano un azeotropo
- B) le interazioni A-B sono di uguale entità rispetto a quelle nei liquidi puri
- C) la soluzione ha comportamento ideale.
- D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

31. Il diagramma di stato p,T (pressione in funzione della temperatura) dell'acqua presenta una peculiarità rispetto a quelli della maggioranza delle altre sostanze pure.

- A) non si individua il punto critico
- B) la curva di coesistenza solido-liquido ha pendenza negativa
- C) non esiste la regione di stabilità del liquido
- D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

32. Nella reazione

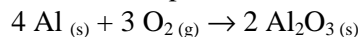


a 298 K la costante di equilibrio è $K = 8,2 \cdot 10^{-2}$ e $\Delta S^\circ = 32,76 \text{ J K}^{-1}$.

Da questi dati si può desumere che:

- A) la reazione è entropicamente sfavorita
- B) la reazione è entalpicamente favorita
- C) la reazione è esotermica
- D) la reazione è endotermica

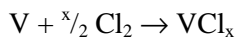
33. Calcolare la resa percentuale della reazione



se mettendo a reagire 8,00 moli di Al con 3,00 moli di O₂ si formano 160 g di Al₂O₃.

- A) 39,2%
B) 19,6%
C) 52,3%
D) 78,4%

34. 3,00 g di vanadio metallico reagiscono esattamente con 6,26 g di cloro molecolare secondo la seguente reazione:



Determinare la formula del cloruro VCl_x.

- A) VCl₂
B) VCl₃
C) VCl₄
D) VCl₅

35. I lantanidi sono un insieme di:

- A) 14 elementi e in essi si ha il riempimento progressivo dell'orbitale 4d
B) 10 elementi e in essi si ha il riempimento progressivo dell'orbitale 4d
C) 10 elementi e in essi si ha il riempimento progressivo dell'orbitale 4f
D) 14 elementi e in essi si ha il riempimento progressivo dell'orbitale 4f

36. Indicare, sulla base della teoria VSEPR, in quale, tra gli ioni ICl₂⁻ e NO₂⁻, gli atomi sono allineati.

- A) solo in ICl₂⁻
B) solo in NO₂⁻
C) in ambedue le specie
D) in nessuna delle due specie

37. 0,229 g di una miscela di CaCO₃ e CaSO₄ sono trattati con un eccesso di HCl in soluzione acquosa. Dalla reazione si raccolgono 20,5 mL di CO₂ gassosa, misurati in condizioni standard.

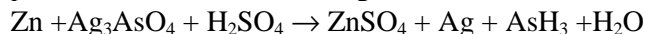
Determinare la composizione in massa della miscela.

- A) CaCO₃ = 20,0% ; CaSO₄ = 80,0%
B) CaCO₃ = 80,0% ; CaSO₄ = 20,0%
C) CaCO₃ = 40,0% ; CaSO₄ = 60,0%
D) CaCO₃ = 60,0% ; CaSO₄ = 40,0%

38. Indicare i numeri di ossidazione possibili per l'ossigeno:

- A) +2, 0, -2, -3
B) +3, +2, 0, -1
C) 0, -1, -2, -4
D) +2, 0, -1, -2

39. Indicare, nell'ordine, i coefficienti che permettono di bilanciare la seguente reazione::



- A) 11, 2, 11, 11, 6, 6, 8
B) 11, 2, 11, 11, 2, 2, 8
C) 11, 2, 2, 11, 6, 2, 8
D) 11, 2, 11, 11, 6, 2, 8

40. 12,7 grammi di una miscela costituita da FeS e FeS₂ vengono fatti reagire con un eccesso di ossigeno, con formazione di Fe₂O₃ e SO₂. Terminata la reazione si sono ottenuti 10,4 g di SO₂. Si determini la composizione della miscela in percento in massa.

- A) FeS = 74,9%; FeS₂ = 25,1%
B) FeS = 25,1%; FeS₂ = 74,9%
C) FeS = 84,0%; FeS₂ = 16,0%
D) FeS = 16,0%; FeS₂ = 84,0%

41. Un campione di X₄H₁₀ gassoso avente una massa di 0,779 g occupa un volume di 306 mL a 1,06 · 10⁵ Pa e 20 °C. Indicare la natura chimica dell'elemento X.

- A) boro
B) carbonio
C) silicio
D) germanio

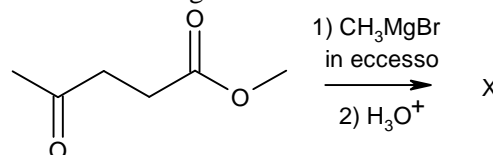
42. Stabilita la geometria della specie PF₃Cl₂ in base alla teoria VSEPR, prevedere il numero massimo di stereoisomeri che essa può presentare.

- A) 3
B) 2
C) 1
D) non si può stabilire

43. Una reazione avviene spontaneamente a tutte le temperature solo quando:

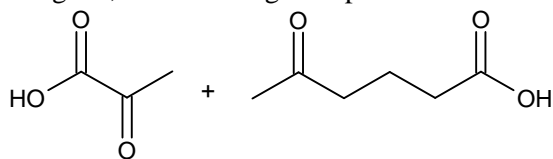
- A) ΔH > 0 e ΔS < 0
B) ΔH < 0 e ΔS > 0
C) ΔH < 0 e ΔS < 0
D) ΔH > 0 e ΔS > 0

44. Quanti segnali mostra lo spettro ¹³C NMR del prodotto X della seguente reazione?



- A) 5
B) 7
C) 8
D) 3

45. Individuare l'alchene che, sottoposto ad ozonolisi seguita da trattamento con perossido di idrogeno, fornisce i seguenti prodotti di reazione:

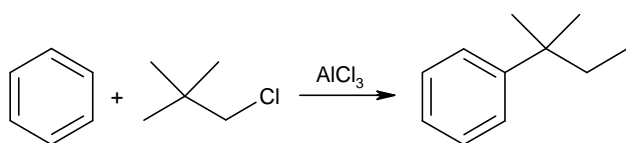


- A) 1,4-dimetil-1,3-cicloeptadiene
 B) 1,3-dimetil-1,4-cicloeptadiene
 C) 1,2-dimetil-1,3-cicloeptadiene
 D) 1,4-dimetil-1,4-cicloeptadiene

46. Qual è la principale differenza strutturale tra amilosio e cellulosa?

- A) l'amilosio è costituito da catene non ramificate di D-glucosio tenute insieme da legami α -1,6-glicosidici, mentre nella cellulosa le unità di D-glucosio sono unite da legami β -1,6-glicosidici.
 B) l'amilosio è costituito da catene non ramificate di D-glucosio tenute insieme da legami β -1,4-glicosidici, mentre nella cellulosa le unità di D-glucosio sono unite da legami α -1,4-glicosidici.
 C) l'amilosio è costituito da catene ramificate di D-glucosio tenute insieme da legami α -1,4-glicosidici, mentre nella cellulosa le unità di D-glucosio sono unite da legami β -1,4-glicosidici.
 D) l'amilosio è costituito da catene non ramificate di D-glucosio tenute insieme da legami α -1,4-glicosidici, mentre nella cellulosa le unità di D-glucosio sono unite da legami β -1,4-glicosidici.

47. La seguente reazione di alchilazione di Friedel-Crafts dà un prodotto con il sostituito alchilico riarrangiato. Quale tra le seguenti affermazioni è corretta?



- A) gli alogenuri alchilici primari non danno reazione di Friedel-Crafts
 B) il benzene favorisce l'isomerizzazione dell'alogenuro alchilico
 C) durante la reazione avviene la trasposizione di un carbocatione
 D) l'isomerizzazione avviene successivamente alla formazione del prodotto non riarrangiato

48. Quale tra le seguenti affermazioni è corretta?

- A) l'energia di stabilizzazione per risonanza di un estere è circa 18 kcal/mol mentre quella di un'ammide è circa 10 kcal/mol
 B) gli esteri e le ammidi hanno la stessa energia di stabilizzazione per risonanza
 C) gli esteri e le ammidi non possono essere rappresentati da strutture limite di risonanza

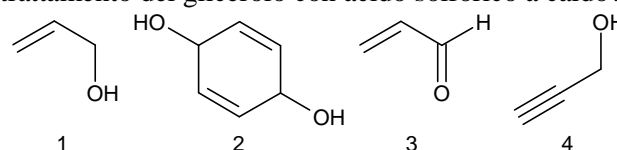
D) l'energia di stabilizzazione per risonanza di un estere è circa 10 kcal/mol mentre quella di un'ammide è circa 18 kcal/mol

49. Quale tipo di legame si instaura nei nucleosidi tra ribosio (o deossiribosio) e base azotata?

Il carbonio anomero dello zucchero è unito:

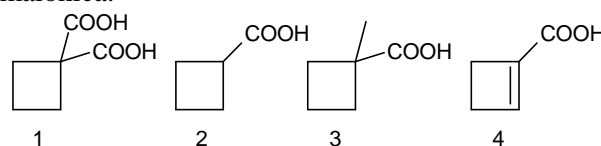
- A) a un atomo di azoto della base azotata con legame β -N-glicosidico
 B) a un atomo di azoto della base azotata con legame α -N-glicosidico
 C) a un atomo di carbonio della base azotata
 D) tramite un atomo di ossigeno alla base azotata con legame β -glicosidico

50. Quale dei seguenti prodotti sarà ottenuto per trattamento del glicerolo con acido solforico a caldo?



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

51. La sintesi malonica, sfruttando la spiccata acidità dell'estere malonico, consente di preparare derivati mono e di sostituiti dell'acido acetico. A questo proposito, individuare quale delle molecole sotto riportate può essere ottenuta per sintesi malonica.

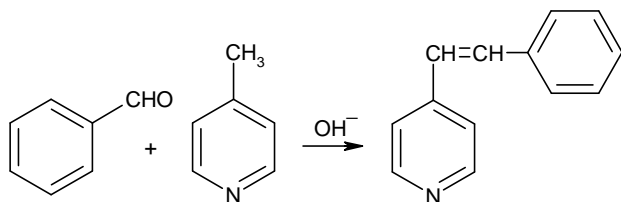


- A) 1
 B) 2
 C) 3
 D) 4

52. Individuare quale specie in ciascuna delle seguenti coppie è il miglior nucleofilo.

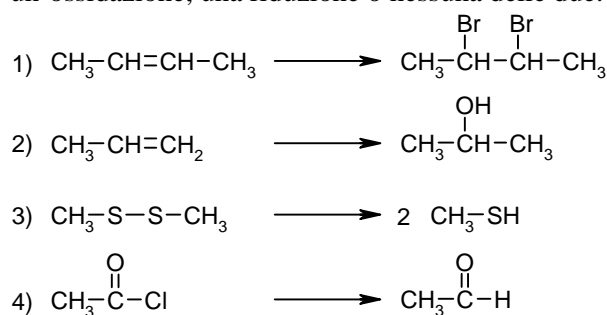
- 1) SH^- o OH^-
 2) NH_3 o PH_3
 3) Br^- o F^-
 4) CH_3NH^- o CH_3NH_2
 A) 1: OH^- ; 2: PH_3 ; 3: Br^- ; 4: CH_3NH^-
 B) 1: SH^- ; 2: PH_3 ; 3: F^- ; 4: CH_3NH^-
 C) 1: OH^- ; 2: NH_3 ; 3: Br^- ; 4: CH_3NH_2
 D) 1: SH^- ; 2: PH_3 ; 3: Br^- ; 4: CH_3NH^-

53. Osservando la seguente reazione di condensazione aldolica, individuare l'affermazione corretta:



- A) gli idrogeni sul metile legato alla posizione 4 della piridina hanno un'acidità paragonabile a quella degli idrogeni in α dei chetoni, a causa dell'effetto elettron-donatore per risonanza dell'azoto
 B) la reazione non risulta possibile a causa della degradazione della benzaldeide nelle condizioni descritte
 C) gli idrogeni sul metile legato alla posizione 4 della piridina hanno un'acidità paragonabile a quella degli idrogeni in α dei chetoni, a causa dell'effetto elettron-attrattore per risonanza dell'azoto
 D) la benzaldeide è inizialmente trasformata nella specie nucleofila della reazione

54. Indicare se ciascuna delle seguenti reazioni è un'ossidazione, una riduzione o nessuna delle due:



- A) 1 = ox; 2 = ox; 3 = rid; 4 = rid
 B) 1 = rid; 2 = ox; 3 = rid; 4 = nessuna delle due
 C) 1 = ox; 2 = nessuna delle due; 3 = rid; 4 = rid
 D) 1 = nessuna delle due; 2 = ox; 3 = rid; 4 = rid

55. Le reazioni di Friedel-Crafts sono tra le più lente sostituzioni elettrofile aromatiche (SEAr). Pertanto, se sull'anello benzenico è presente un gruppo disattivante, non procede né l'acilazione né l'alchilazione. Nonostante il gruppo amminico sia un forte attivante delle SEAr l'anilina non riesce a dare le reazioni di Friedel-Crafts. Scegliere tra le seguenti affermazioni quella corretta:

- A) il gruppo amminico reagisce con l'alogenuro acilico/alchilico impedendo la reazione di SEAr
 B) la reazione tra il gruppo amminico e l'acido di Lewis rende il gruppo NH_2 disattivante, impedendo la reazione
 C) l'acido di Lewis catalizza l'ossidazione del gruppo NH_2 a gruppo NO_2
 D) l'acido di Lewis promuove la polimerizzazione dell'anilina

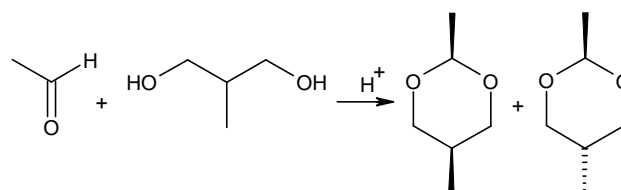
56. Anche se in una reazione $\text{S}_{\text{N}}1$ di un alogenuro chirale dovremmo aspettarci racemizzazione completa, spesso si ottiene in quantità maggiore il prodotto con configurazione invertita.

Questa racemizzazione parziale nelle $\text{S}_{\text{N}}1$:

- A) è favorita da nucleofili ingombranti
 B) è favorita da nucleofili poco ingombranti
 C) è un fenomeno casuale
 D) è favorita dalla formazione di coppie ioniche intime

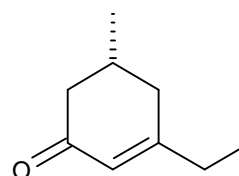
57. L'acetaldeide reagisce con il 2-metil-1,3-propandiolo in catalisi acida formando due acetali isomeri, di cui uno è il prodotto principale.

Scegliere l'affermazione corretta:



- A) le due molecole sono chirali e l'isomero trans è il prodotto principale
 B) le due molecole sono achirali e l'isomero trans è il prodotto principale
 C) l'isomero trans è chirale e l'isomero cis è il prodotto principale
 D) l'effetto elettronico degli ossigeni nel ciclo fa prevalere l'isomero trans

58. Individuare il dichetone che, per trattamento con KOH in etanolo, porta alla formazione del seguente chetone α,β -insaturo



- A) (S)-5-metil-3,7-nonandione
 B) (R)-4-metil-2,6-ottandione
 C) (S)-4-metil-2,6-ottandione
 D) (R)-4-metil-1,2-ottandione

59. Il naftalene dà facilmente reazioni di sostituzione elettrofila aromatica e la posizione più reattiva è la posizione 1. Qual è la ragione di questo fatto?

- A) l'intermedio formato nella reazione con attacco in posizione 1 è stabilizzato da più strutture di risonanza
 B) pur essendo stabilizzato dallo stesso numero di strutture di risonanza, l'intermedio formato nella reazione con attacco in posizione 1 è rappresentato da strutture più stabili
 C) la regioselettività è governata dagli effetti sterici
 D) l'attacco alla posizione 2 potrebbe favorire la perdita dell'aromaticità del naftalene

60. Un esempio di sostituzione elettrofila aromatica è la reazione di diazocoplazione dei fenoli. Questa reazione ha una velocità maggiore se condotta in soluzione debolmente alcalina, ma a $\text{pH} > 10$ si blocca. Quale può essere la ragione di questo fenomeno?

- A) in condizioni fortemente basiche lo ione fenossido tende a polimerizzare
- B) in condizioni fortemente basiche prevale la sostituzione nucleofila aromatica
- C) in condizioni fortemente basiche il sale di arenidiazonio si trasforma in un prodotto non reattivo
- D) nessuna delle risposte precedenti è corretta

SCI – Società Chimica Italiana

Digitalizzato da:

Prof. Mauro Tonellato – ITI Marconi – Padova