

Chimie
Niveau supérieur
Épreuve 1

Jeudi 12 mai 2016 (matin)

1 heure

Instructions destinées aux candidats

- N'ouvrez pas cette épreuve avant d'y être autorisé(e).
- Répondez à toutes les questions.
- Choisissez pour chaque question la réponse que vous estimez la meilleure et indiquez votre choix sur la feuille de réponses qui vous est fournie.
- Le tableau périodique est inclus pour référence en page 2.
- Le nombre maximum de points pour cette épreuve d'examen est de **[40 points]**.

Le tableau de la classification périodique des éléments

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H 1,01																	2 He 4,00
2	3 Li 6,94	4 Be 9,01															9 F 19,00	10 Ne 20,18
3	11 Na 22,99	12 Mg 24,31															17 Cl 35,45	18 Ar 39,95
4	19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,87	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,69	29 Cu 63,55	30 Zn 65,38	31 Ga 69,72	32 Ge 72,63	33 As 74,92	34 Se 78,96	35 Br 79,90	36 Kr 83,90
5	37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,96	43 Tc (98)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,91	46 Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,71	51 Sb 121,76	52 Te 127,60	53 I 126,90	54 Xe 131,29
6	55 Cs 132,91	56 Ba 137,33	57 † La 138,91	72 Hf 178,49	73 Ta 180,95	74 W 183,84	75 Re 186,21	76 Os 190,23	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,97	80 Hg 200,59	81 Tl 204,38	82 Pb 207,2	83 Bi 208,98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
7	87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 ‡ Ac (227)	104 Rf (267)	105 Db (268)	106 Sg (269)	107 Bh (270)	108 Hs (269)	109 Mt (278)	110 Ds (281)	111 Rg (281)	112 Cn (285)	113 Unt (286)	114 Uug (289)	115 Uup (288)	116 Uuh (293)	117 Uus (294)	118 Uuo (294)
			†	58 Ce 140,12	59 Pr 140,91	60 Nd 144,24	61 Pm (145)	62 Sm 150,36	63 Eu 151,96	64 Gd 157,25	65 Tb 158,93	66 Dy 162,50	67 Ho 164,93	68 Er 167,26	69 Tm 168,93	70 Yb 173,05	71 Lu 174,97	
			‡	90 Th 232,04	91 Pa 231,04	92 U 238,03	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)	

1. Quelle équation représente une sublimation ?
 - A. $2\text{Al}(\text{s}) + 3\text{I}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{AlI}_3(\text{s})$
 - B. $\text{HgCl}_2(\text{s}) \rightarrow \text{HgCl}_2(\text{g})$
 - C. $\text{I}_2(\text{g}) \rightarrow \text{I}_2(\text{s})$
 - D. $\text{CaCO}_3(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{CaCl}_2(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

2. Dans quel mélange NaOH est-il le réactif limitant ?
 - A. 0,20 mol NaOH + 0,10 mol H_2SO_4
 - B. 0,10 mol NaOH + 0,10 mol H_2SO_4
 - C. 0,20 mol NaOH + 0,10 mol HNO_3
 - D. 0,10 mol NaOH + 0,10 mol HNO_3

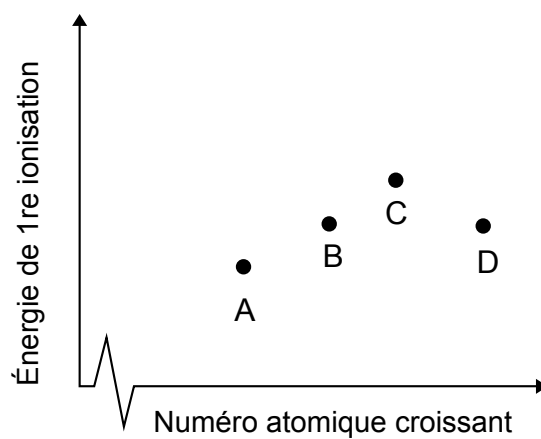
3. Pourquoi les gaz s'écartent-ils de la loi des gaz parfaits à des pressions élevées ?
 - A. Les molécules ont un volume fini.
 - B. Les forces de cohésion augmentent le volume par rapport au comportement idéal.
 - C. L'augmentation de la pression augmente la température du gaz.
 - D. Les collisions entre les molécules se produisent plus fréquemment lorsque la pression augmente.

4. Quelle est la combinaison correcte pour l'isotope de chrome $^{53}_{24}\text{Cr}$?
 - A. 24 neutrons et 53 nucléons
 - B. 24 protons et 29 nucléons
 - C. 24 protons et 29 neutrons
 - D. 24 électrons et 53 neutrons

5. Quelle est la configuration électronique correcte de l'ion sélénure, Se^{2-} ?

- A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4d^{10} 4p^4$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4d^{10} 4p^6$
- C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$
- D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$

6. Le diagramme montre les énergies de première ionisation de quatre éléments consécutifs dans le tableau périodique. Quel élément appartient au groupe 14 ?



7. Quel élément est un élément amphotère ?

- A. Co
- B. As
- C. Cs
- D. Es

8. Quelle tendance périodique est décrite correctement ?

	Tendance au niveau	En descendant dans le groupe (de haut en bas)	Le long d'une période (de gauche à droite)
A.	du rayon atomique	augmente	augmente
B.	du rayon ionique	diminue	augmente
C.	de l'énergie de première ionisation	diminue	diminue
D.	de l'électronégativité	diminue	augmente

9. Quel facteur n'affecte **pas** la couleur de l'ion complexe formé par un métal de transition particulier ?

- A. L'état d'oxydation du métal
- B. Le nombre de ligands dans le complexe
- C. La nature des ligands dans le complexe
- D. L'isotope du métal

10. Quelle proposition explique le mieux pourquoi les complexes de métaux de transition sont colorés ?

- A. Lorsque les électrons retournent à des niveaux d'énergie inférieurs, une lumière d'une certaine couleur est émise et la couleur complémentaire est observée.
- B. Lorsque les électrons retournent à des niveaux d'énergie inférieurs, une lumière d'une certaine couleur est émise, et le complexe apparaît donc de la même couleur.
- C. Lorsque les électrons sont promus à des niveaux d'énergie supérieurs, une lumière d'une certaine couleur est absorbée et la couleur complémentaire est observée.
- D. Lorsque les électrons sont promus à des niveaux d'énergie supérieurs, une lumière d'une certaine couleur est absorbée, et le complexe apparaît donc de la même couleur.

11. Quelle espèce **ne** respecte **pas** la règle de l'octet ?

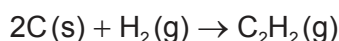
- A. PCl_3
- B. BF_4^-
- C. SCl_4
- D. NH_4^+

Tournez la page

12. Quel composé contient à la fois des liaisons ioniques et covalentes ?
- A. SiH_4
 B. NaNO_3
 C. H_2CO
 D. Na_2S
13. Parmi les options suivantes, lesquelles sont des forces de van der Waals ?
- I. Forces dipôle-dipôle
 II. Liaisons hydrogène
 III. Forces (de dispersion) de London
- A. I et II seulement
 B. I et III seulement
 C. II et III seulement
 D. I, II et III
14. Dans quel groupe les composés contiennent-ils tous les deux des électrons délocalisés ?
- A. C_6H_{10} , C_5H_{10}
 B. Na_2CO_3 , NaOH
 C. NaHCO_3 , C_6H_6
 D. NaHCO_3 , C_6H_{12}
15. Parmi les combinaisons suivantes, laquelle est correcte ?

	Atome	Nombre de domaines électroniques	Géométrie moléculaire	Hybridation
A.	C dans C_2H_2	2	linéaire	sp
B.	C dans C_2H_6	4	plane carrée	sp^3
C.	N dans NH_3	3	pyramidale à base triangulaire	sp^3
D.	O dans H_2O	4	angulaire	sp^2

16. L'équation de la formation de l'éthyne est :



Quelle est la variation d'enthalpie, en kJ, accompagnant cette réaction ? Utilisez les données d'enthalpie de combustion fournies ci-dessous.

Réaction	ΔH° / kJ
$\text{C(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{CO}_2\text{(g)}$	-394
$2\text{H}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O(l)}$	-572
$2\text{C}_2\text{H}_2\text{(g)} + 5\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 4\text{CO}_2\text{(g)} + 2\text{H}_2\text{O(l)}$	-2602

- A. $2 \times (-394) + \frac{1}{2}(-572) - \frac{1}{2}(-2602)$
- B. $2 \times (-394) + (-572) - (-2602)$
- C. $2 \times (-394) + \frac{1}{2}(-572) + \frac{1}{2}(-2602)$
- D. $2 \times (-394) + (-572) + (-2602)$

17. Quelle équation représente l'enthalpie moyenne de liaison de la liaison Si-H pour SiH_4 ?

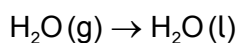
- A. $\text{SiH}_4\text{(g)} \rightarrow \text{SiH}_3\text{(g)} + \text{H(g)}$
- B. $\frac{1}{4}\text{SiH}_4\text{(g)} \rightarrow \frac{1}{4}\text{Si(g)} + \text{H(g)}$
- C. $\text{SiH}_4\text{(g)} \rightarrow \text{SiH}_3\text{(g)} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{(g)}$
- D. $\text{SiH}_4\text{(g)} \rightarrow \text{Si(g)} + 4\text{H(g)}$

18. Quelle transition représente une enthalpie d'hydratation ?

- A. $2\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+\text{(aq)} + \text{OH}^-\text{(aq)}$
- B. $\text{NaCl(s)} \rightarrow \text{Na}^+\text{(aq)} + \text{Cl}^-\text{(aq)}$
- C. $\text{K}^+\text{(s)} \rightarrow \text{K}^+\text{(aq)}$
- D. $\text{K}^+\text{(g)} \rightarrow \text{K}^+\text{(aq)}$

Tournez la page

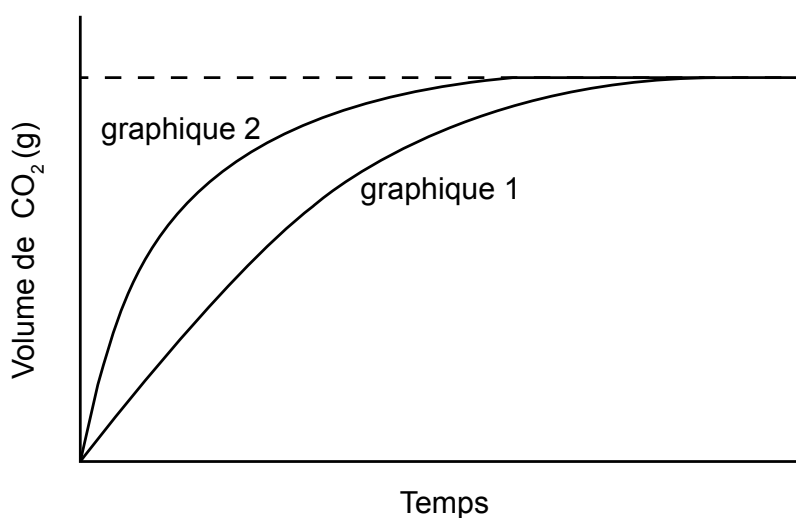
19. Quels sont les signes pour les variations d'entropie associées à la réaction suivante ?



	$\Delta S_{\text{milieu extérieur}}$	$\Delta S_{\text{système}}$
A.	+	-
B.	+	+
C.	-	-
D.	-	+

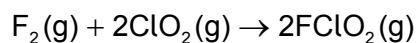
20. Le graphique 1 représente le volume de $\text{CO}_2(\text{g})$ en fonction du temps pour la réaction de $\text{CaCO}_3(\text{s})$ avec $\text{HCl}(\text{aq})$ à $1,00 \text{ mol dm}^{-3}$. L'acide est le réactif limitant et il recouvre entièrement les morceaux de $\text{CaCO}_3(\text{s})$.

Quel ensemble de conditions est le plus susceptible de fournir les données du graphique 2 lorsque la même masse de $\text{CaCO}_3(\text{s})$ réagit avec le même volume de $\text{HCl}(\text{aq})$ à la même température ?



	Taille des morceaux	Concentration de l'acide / mol dm^{-3}
A.	plus gros	1,00
B.	plus petit	0,05
C.	plus petit	1,00
D.	plus gros	0,05

21. Les données du tableau montrent l'effet d'une modification des concentrations des réactifs sur la vitesse de la réaction suivante à 25 °C.



[F₂(g)] initiale / mol dm⁻³	[ClO₂(g)] initiale / mol dm⁻³	Vitesse initiale de la réaction / mol dm⁻³ s⁻¹
0,100	0,010	1,20 × 10 ⁻³
0,100	0,030	3,60 × 10 ⁻³
0,150	0,010	1,80 × 10 ⁻³

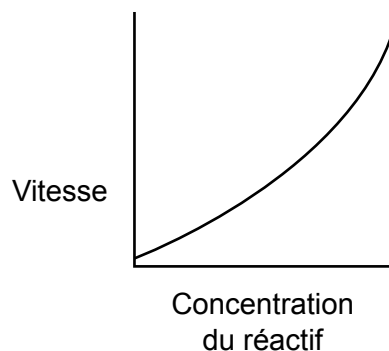
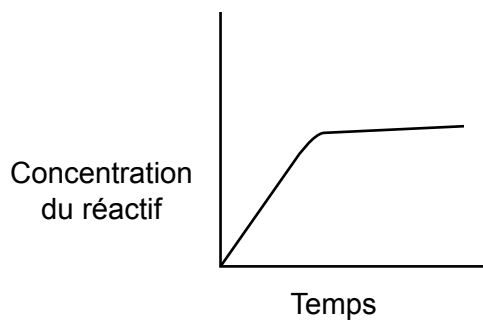
Quelle combinaison est correcte pour l'ordre de réaction par rapport à la concentration du fluor et l'ordre global de la réaction ?

	Ordre par rapport à [F₂(g)]	Ordre global
A.	2	1
B.	2	2
C.	1	1
D.	1	2

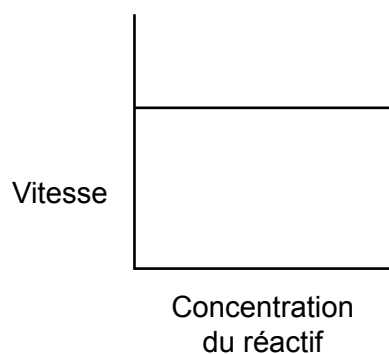
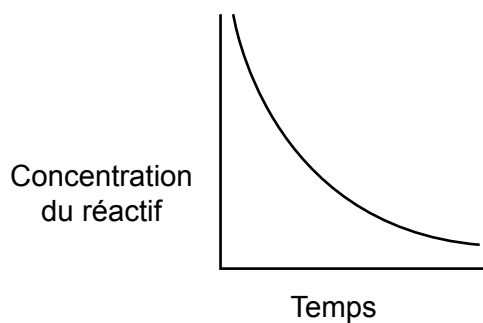
Tournez la page

22. Quelle paire de courbes représente le même ordre de réaction ?

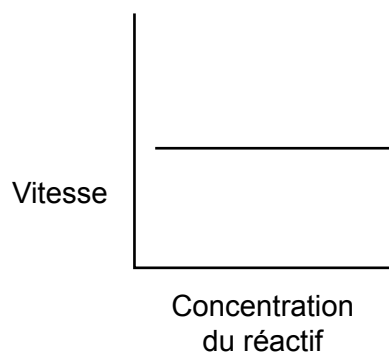
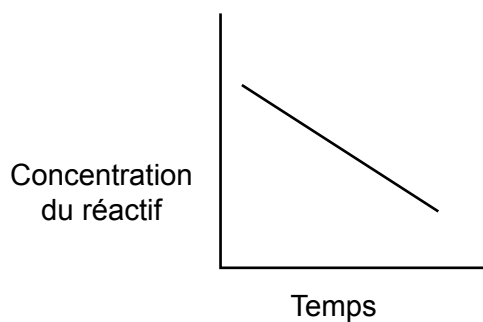
A.



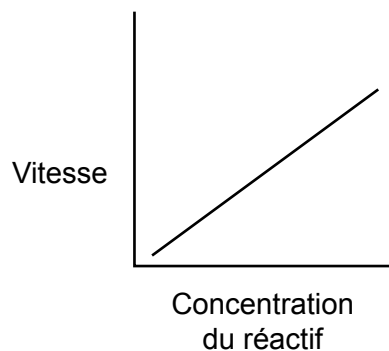
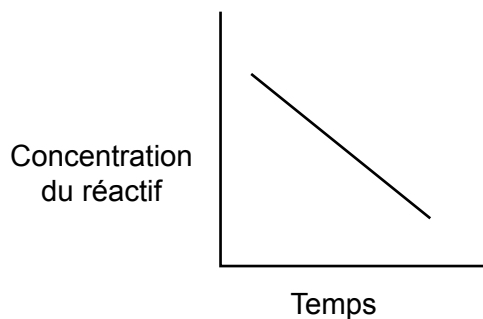
B.



C.



D.

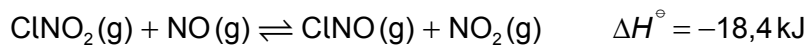


23. Lequel des termes de l'équation d'Arrhenius prend en compte l'orientation des molécules ?

$$k = Ae^{\frac{-E_a}{RT}}$$

- A. A
- B. E_a
- C. R
- D. T

24. Quel est l'effet d'une augmentation de température sur l'équilibre ?

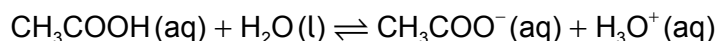


	Position de l'équilibre	K_c
A.	se déplace vers la gauche	diminue
B.	se déplace vers la gauche	aucun changement
C.	se déplace vers la droite	aucun changement
D.	se déplace vers la droite	augmente

25. Quelle combinaison est correcte pour un système isolé à l'équilibre ?

	Énergie libre de Gibbs	Entropie
A.	maximale	maximale
B.	maximale	minimale
C.	minimale	maximale
D.	minimale	minimale

26. Quelle option représente une paire acide-base conjuguée de Brønsted–Lowry ?



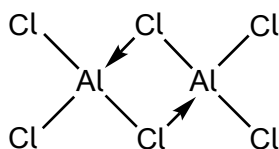
- A. $\text{CH}_3\text{COO}^- / \text{H}_3\text{O}^+$
- B. $\text{H}_2\text{O} / \text{CH}_3\text{COO}^-$
- C. $\text{H}_2\text{O} / \text{H}_3\text{O}^+$
- D. $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{H}_2\text{O}$

27. On compare des solutions aqueuses d'un acide faible et d'un acide fort de concentration identique. Quelles propositions sont correctes ?

- I. L'acide faible est moins dissocié que l'acide fort.
- II. L'acide fort réagit avec un oxyde de métal, mais l'acide faible ne réagit pas.
- III. L'acide fort possède une conductivité plus grande que l'acide faible.

- A. I et II seulement
- B. I et III seulement
- C. II et III seulement
- D. I, II et III

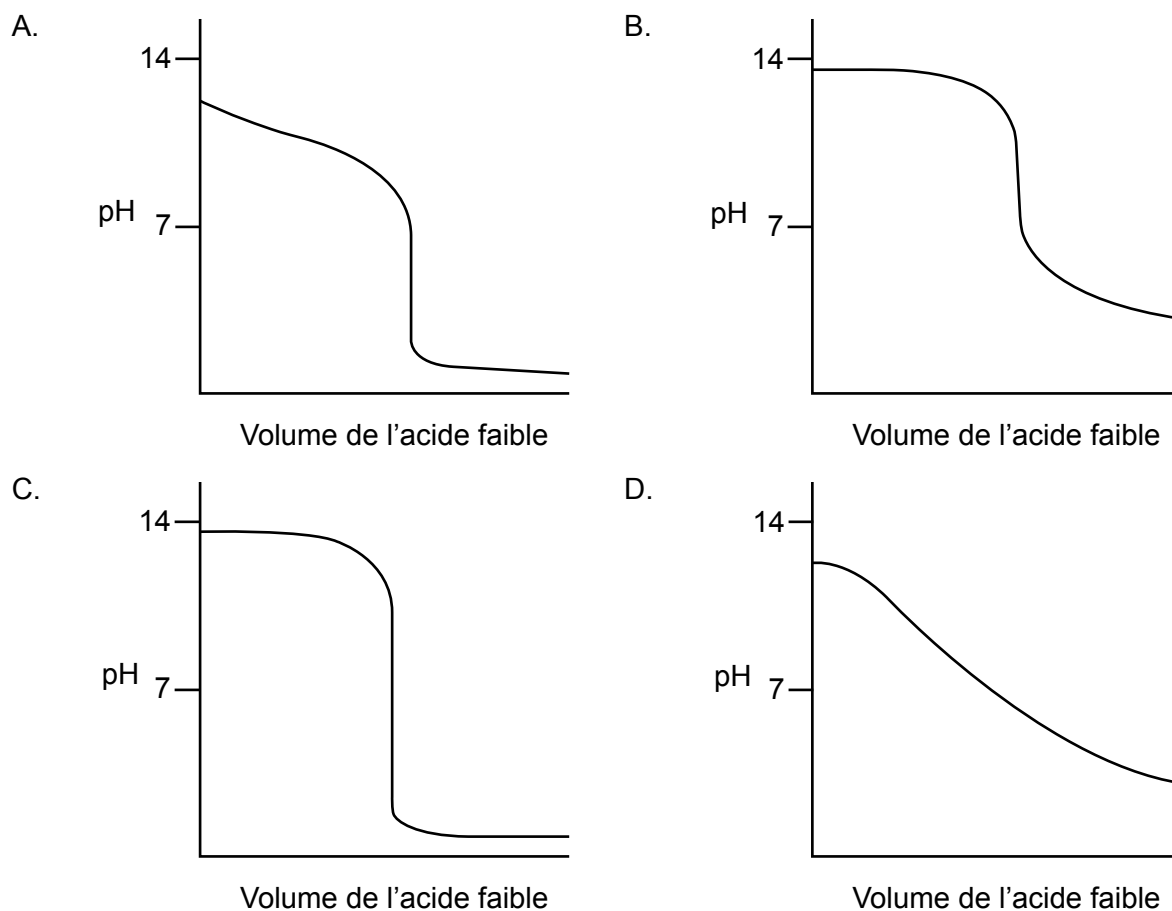
28. Le schéma représente les liaisons dans le chlorure d'aluminium.



Quelle proposition est correcte ?

- A. Les atomes d'aluminium se comportent comme des acides de Lewis.
- B. Les atomes d'aluminium se comportent comme des bases de Lewis.
- C. Un atome d'aluminium est une base de Lewis et l'autre, un acide de Lewis.
- D. Un atome de chlore est une base de Lewis et l'autre, un acide de Lewis.

29. Quelle courbe de titrage est obtenue lorsqu'un acide faible est ajouté à une base forte ?



30. En appliquant les règles de l'UICPA, quel est le nom de MnO_2 ?

- A. Oxyde de magnésium(II)
- B. Oxyde de manganèse(II)
- C. Dioxyde de magnésium (oxyde de magnésium(IV))
- D. Dioxyde de manganèse (oxyde de manganèse(IV))

31. Quelle proposition est correcte pour une pile voltaïque, mais **pas** pour une cellule d'électrolyse ?

- A. Un électrolyte est requis.
- B. L'anode est l'électrode où se produit l'oxydation.
- C. Les ions circulent dans l'électrolyte.
- D. Les électrons se déplacent de l'électrode négative vers l'électrode positive.

Tournez la page

32. Quel composé forme à la fois de l'hydrogène et de l'oxygène aux électrodes lorsqu'une solution aqueuse concentrée est électrolysée ?
- A. KI
 - B. NaCl
 - C. H₂SO₄
 - D. AgNO₃
33. L'électrolyse de CuSO₄ sous un courant d'intensité I , pendant un temps t , permet le dépôt de z mol de cuivre. Quelle quantité d'argent, en mol, se dépose par l'électrolyse de AgNO₃ sous un courant d'intensité $\frac{I}{2}$ pendant un temps $2t$?
- A. $\frac{z}{4}$
 - B. $\frac{z}{2}$
 - C. z
 - D. $2z$
34. Quelle est la formule générale de la série des alcynes ?
- A. C _{n} H _{n}
 - B. C _{n} H _{$2n-2$}
 - C. C _{n} H _{$2n$}
 - D. C _{n} H _{$2n+2$}
35. Quelle proposition est correcte à propos de la réaction principale entre le 1-chloropropane, CH₃CH₂CH₂Cl, et une solution diluée d'hydroxyde de sodium, NaOH(aq) ?
- A. L'équation de vitesse est d'ordre deux.
 - B. L'ion hydroxyde agit comme une base de Brønsted–Lowry.
 - C. La réaction se déroule en deux étapes distinctes.
 - D. Un des produits est l'eau.

36. Quelle molécule peut être réduite par le borohydrure de sodium, NaBH_4 , et oxydée par le dichromate de potassium acidifié et chaud ?
- A. $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$
 - B. $(\text{CH}_3)_3\text{CCHO}$
 - C. $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$
 - D. $(\text{CH}_3)_3\text{CCOC}(\text{CH}_3)_3$
37. Quelle molécule contient un carbone chiral ?
- A. $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$
 - B. $(\text{CH}_3)_3\text{CCHO}$
 - C. $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$
 - D. $(\text{CH}_3)_3\text{COC}(\text{CH}_3)_3$
38. Un cylindre gradué a été utilisé pour obtenir un volume connu d'un liquide. La lecture du volume a été effectuée au haut du ménisque et le liquide a été complètement versé dans un récipient. Ce procédé a ensuite été répété exactement de la même façon. Quelle proposition est correcte à propos de la procédure globale décrite et des volumes mesurés ?
- A. Il y a une erreur systématique et les volumes mesurés sont exacts.
 - B. Il y a une erreur aléatoire et les volumes mesurés sont exacts.
 - C. Il y a une erreur aléatoire et les volumes mesurés sont inexacts.
 - D. Il y a une erreur systématique et les volumes mesurés sont inexacts.
39. Quelle molécule a un indice de déficit en hydrogène (IDH) = 1 ?
- A. C_6H_6
 - B. C_2Cl_2
 - C. $\text{C}_4\text{H}_9\text{N}$
 - D. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

40. Quelle technique analytique est utilisée pour mesurer les longueurs de liaison dans des composés solides ?
- A. La spectroscopie dans l'IR
 - B. La spectroscopie de masse
 - C. La spectroscopie de RMN
 - D. La cristallographie aux rayons X
-