



CHIMIE
NIVEAU SUPÉRIEUR
ÉPREUVE 1

Jeudi 10 mai 2007 (après-midi)

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.

1. La combustion complète d'un échantillon d'hydrocarbure produit 1,5 mol de dioxyde de carbone et 2,0 mol d'eau. Quelle est la formule moléculaire de cet hydrocarbure ?
- A. C_2H_2
- B. C_2H_4
- C. C_3H_4
- D. C_3H_8
2. Lors de l'addition d'un excès de $BaCl_2(aq)$ à un échantillon de $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2(aq)$ pour déterminer la quantité en moles de sulfate présent, on obtient $5,02 \times 10^{-3}$ mol de $BaSO_4$. Combien de moles d'ions sulfate et d'ions fer y avait-il dans l'échantillon de $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$?

	Quantité d'ions sulfate / moles	Quantité d'ions fer / moles
A.	$5,02 \times 10^{-3}$	$2,51 \times 10^{-3}$
B.	$10,04 \times 10^{-3}$	$5,02 \times 10^{-3}$
C.	$2,51 \times 10^{-3}$	$5,02 \times 10^{-3}$
D.	$10,04 \times 10^{-3}$	$2,51 \times 10^{-3}$

3. Quel est le volume d'acide sulfurique $0,500 \text{ mol dm}^{-3}$ nécessaire pour réagir complètement avec 10,0 g de carbonate de calcium selon l'équation ci-dessous ?



- A. 100 cm^3
- B. 200 cm^3
- C. 300 cm^3
- D. 400 cm^3

4. L'ion X^{2+} d'un métal de transition possède la configuration électronique $[\text{Ar}]3d^9$. Quel est le numéro atomique de cet élément ?
- A. 27
 - B. 28
 - C. 29
 - D. 30
5. Quelles propositions sont correctes à propos du spectre d'émission de l'atome d'hydrogène ?
- I. Les raies convergent aux énergies plus basses.
 - II. Les transitions électroniques vers $n = 1$ sont responsables des raies dans la région UV.
 - III. Les raies sont produites lorsque des électrons passent de niveaux d'énergie plus élevée vers des niveaux d'énergie plus basse.
- A. I et II uniquement
 - B. I et III uniquement
 - C. II et III uniquement
 - D. I, II et III
6. Quelle est la proposition correcte à propos du groupe des halogènes ?
- A. Les ions halogénure sont tous des agents réducteurs, l'ion iodure étant le plus faible.
 - B. Les halogènes sont tous des agents oxydants, le chlore étant le plus fort.
 - C. Les ions chlorure peuvent être oxydés en chlore par le brome.
 - D. Les ions iodure peuvent être oxydés en iode par le chlore.

7. Quelles sont les propositions correctes ?

- I. Les températures de fusion diminuent de Li → Cs pour les métaux alcalins.
- II. Les températures de fusion augmentent de F → I pour les halogènes.
- III. Les températures de fusion diminuent de Na → Ar pour les éléments de la 3^{ème} période.

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

8. Le composé $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$ est un isomère du composé $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$. Quel est l'état d'oxydation du cobalt dans ces composés ?

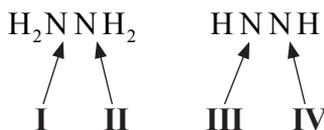
	$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$	$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$
A.	+3	+3
B.	+2	+1
C.	+3	+2
D.	+2	+3

9. Quand C_2H_4 , C_2H_2 et C_2H_6 sont classés dans l'ordre **croissant** de la longueur de la liaison C – C, quel est l'ordre correct ?

- A. C_2H_6 , C_2H_2 , C_2H_4
- B. C_2H_4 , C_2H_2 , C_2H_6
- C. C_2H_2 , C_2H_4 , C_2H_6
- D. C_2H_4 , C_2H_6 , C_2H_2

10. Quel composé renferme **à la fois** des liaisons ioniques et des liaisons covalentes ?
- A. MgCl_2
 - B. HCl
 - C. H_2CO
 - D. NH_4Cl
11. Quand les espèces BF_2^+ , BF_3 et BF_4^- sont rangées dans l'ordre **croissant** de la valeur de l'angle de liaison $\text{F}-\text{B}-\text{F}$, quel est l'ordre correct ?
- A. $\text{BF}_3, \text{BF}_4^-, \text{BF}_2^+$
 - B. $\text{BF}_4^-, \text{BF}_3, \text{BF}_2^+$
 - C. $\text{BF}_2^+, \text{BF}_4^-, \text{BF}_3$
 - D. $\text{BF}_2^+, \text{BF}_3, \text{BF}_4^-$
12. Quelle est la molécule plane ayant la forme d'un carré ?
- A. XeO_4
 - B. XeF_4
 - C. SF_4
 - D. SiF_4

13. Quelle est l'hybridation des atomes d'azote I, II, III et IV dans les molécules suivantes ?

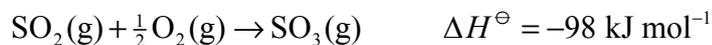


	I	II	III	IV
A.	sp^2	sp^2	sp^3	sp^3
B.	sp^3	sp^3	sp^2	sp^2
C.	sp^2	sp^2	sp	sp
D.	sp^3	sp^3	sp	sp

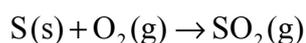
14. 1 mole d'hydrogène, 2 moles d'oxygène et 3 moles de dioxyde de carbone sont placées dans une enceinte fermée, à 298 K. Dans quel rapport se distribuent les énergies cinétiques **moyennes** de chacun des gaz dans ces conditions ?

- A. 1 : 2 : 3
 B. 3 : 2 : 1
 C. 1 : 1 : 1
 D. 1 : 2 : 1

15. On considère les réactions suivantes :



Quelle est la valeur de ΔH^\ominus (en kJ mol^{-1}) pour la réaction ci-dessous ?

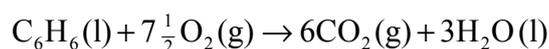


- A. -297
 B. +297
 C. -493
 D. +493

16. Quelle proposition est correcte à propos d'une réaction endothermique ?
- A. Les liaisons sont plus fortes dans les produits que dans les réactifs.
 - B. Les liaisons sont plus fortes dans les réactifs que dans les produits.
 - C. L'enthalpie des produits est inférieure à celle des réactifs.
 - D. La réaction est spontanée à de basses températures mais devient non-spontanée à des températures élevées.

17. On considère les informations suivantes :

Composé	C ₆ H ₆ (l)	CO ₂ (g)	H ₂ O(l)
$\Delta H_f^\ominus / \text{kJ mol}^{-1}$	+49	-394	-286



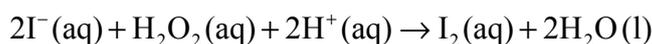
Quelle expression fournit la valeur correcte de la variation d'enthalpie standard de combustion du benzène (l), en kJ mol^{-1} ?

- A. $12(-394) + 6(-286) - 2(49)$
 - B. $12(394) + 6(286) - 2(-49)$
 - C. $6(-394) + 3(-286) - (49)$
 - D. $6(394) + 3(286) - (-49)$
18. Quelle équation représente l'enthalpie de réseau de l'oxyde de magnésium ?
- A. $\text{Mg}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{s})$
 - B. $\text{Mg}^{2+}(\text{g}) + \text{O}^{2-}(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{g})$
 - C. $\text{Mg}^{2+}(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{s})$
 - D. $\text{Mg}^{2+}(\text{g}) + \text{O}^{2-}(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{s})$

19. À 25 °C, on ajoute 100 cm³ d'acide chlorhydrique 1,0 mol dm⁻³ à 3,5 g de carbonate de magnésium. Quelle combinaison de facteurs **n'augmentera pas** la vitesse initiale de la réaction effectuée avec la même masse de carbonate de magnésium ?

	Volume d'HCl / cm ³	Concentration d'HCl / mol dm ⁻³	Température / °C
A.	200	1,0	25
B.	100	2,0	25
C.	100	1,0	35
D.	200	2,0	25

20. On considère la réaction suivante :



En présence de S₂O₃²⁻ (aq) et d'une solution d'amidon, le temps nécessaire à l'apparition d'une coloration bleue a été mesuré pour différentes valeurs des concentrations des réactifs.

Expérience	[I ⁻] / mol dm ⁻³	[H ₂ O ₂] / mol dm ⁻³	[H ⁺] / mol dm ⁻³	Temps / s
1	0,10	0,12	0,01	25
2	0,05	0,12	0,01	50
3	0,10	0,06	0,01	100

Quel est l'ordre correct de la réaction par rapport à I⁻ et à H₂O₂ ?

	I ⁻	H ₂ O ₂
A.	1	2
B.	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{4}$
C.	2	1
D.	2	4

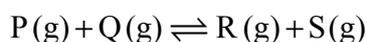
21. Quelle est la proposition correcte à propos du chemin réactionnel d'une réaction déterminée lorsqu'elle est effectuée en présence ou en l'absence d'un catalyseur ?
- A. La variation d'enthalpie de la réaction catalysée est inférieure à la variation d'enthalpie de la réaction non catalysée.
 - B. La variation d'enthalpie de la réaction catalysée est supérieure à la variation d'enthalpie de la réaction non catalysée.
 - C. La variation d'enthalpie de la réaction catalysée est égale à la variation d'enthalpie de la réaction non catalysée.
 - D. L'énergie d'activation de la réaction catalysée est supérieure à l'énergie d'activation de la réaction non catalysée.

22. On considère la réaction suivante, à l'équilibre dans une enceinte fermée, à 350 °C.



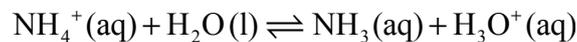
Quelle proposition est correcte ?

- A. Une diminution de la température augmentera la quantité de $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$.
 - B. Une augmentation du volume de l'enceinte augmentera la quantité de $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$.
 - C. Une augmentation de la température augmentera la quantité de $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$.
 - D. L'addition d'un catalyseur augmentera la quantité de $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$.
23. Une enceinte réactionnelle de 1,0 dm³ contient initialement 6,0 mol de **P** et 6,0 mol de **Q**. À l'équilibre, il s'est formé 4,0 mol de **R**. Quelle est la valeur de K_c pour la réaction répondant à l'équation ci-dessous ?



- A. 0,11
- B. 0,25
- C. 0,44
- D. 4,00

24. Des solutions d'acide chlorhydrique (HCl (aq)) et d'acide éthanóïque (CH₃COOH (aq)) de même concentration réagissent complètement avec 5,0 g de carbonate de calcium dans des récipients différents. Quelle est la proposition correcte ?
- A. CH₃COOH(aq) réagit plus lentement, car son pH est inférieur à celui de HCl(aq).
 - B. Le volume de CO₂(g) obtenu est plus faible avec CH₃COOH(aq) qu'avec HCl(aq).
 - C. Le volume de CO₂(g) obtenu est plus élevé avec CH₃COOH(aq) qu'avec HCl(aq).
 - D. Le volume de CO₂(g) obtenu est le même avec CH₃COOH(aq) et avec HCl(aq).
25. L'ammoniac (NH₃) en solution aqueuse est une base faible dont la constante d'ionisation est K_b. Quelle est l'expression de la constante d'ionisation pour la réaction ci-dessous ?



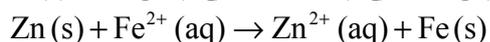
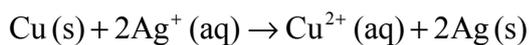
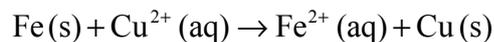
- A. $\frac{K_w}{K_a}$
 - B. $\frac{K_a}{K_w}$
 - C. $\frac{K_w}{K_b}$
 - D. $\frac{K_b}{K_w}$
26. Les valeurs des pK_a de quatre acides sont les suivantes :

W	4,87
X	4,82
Y	4,86
Z	4,85

Quel est l'ordre correct lorsque ces acides sont classés dans l'ordre **croissant** de leur force ?

- A. X, Z, Y, W
- B. X, Y, Z, W
- C. W, Z, Y, X
- D. W, Y, Z, X

27. On dissout 10 cm^3 d'acide nitrique (HNO_3) $0,01 \text{ mol dm}^{-3}$ dans 90 cm^3 d'eau. Que vaut le pH de la solution obtenue ?
- A. 1
B. 2
C. 3
D. 4
28. Une base, à la concentration de $0,10 \text{ mol dm}^{-3}$, est titrée à l'aide de 25 cm^3 d'un acide de concentration $0,10 \text{ mol dm}^{-3}$. Quel couple acide-base aurait le pH le plus élevé au point d'équivalence ?
- A. NaOH (aq) et $\text{CH}_3\text{COOH (aq)}$
B. NaOH (aq) et $\text{HNO}_3 \text{ (aq)}$
C. $\text{NH}_3 \text{ (aq)}$ et $\text{HNO}_3 \text{ (aq)}$
D. $\text{NH}_3 \text{ (aq)}$ et $\text{CH}_3\text{COOH (aq)}$
29. On considère les réactions spontanées suivantes :

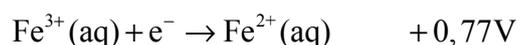


Quelle est la combinaison correcte de l'agent oxydant le plus fort et de l'agent réducteur le plus fort ?

	Agent oxydant le plus fort	Agent réducteur le plus fort
A.	Ag (s)	Zn (s)
B.	$\text{Ag}^+ \text{ (aq)}$	Zn (s)
C.	$\text{Zn}^{2+} \text{ (aq)}$	Ag (s)
D.	Zn (s)	$\text{Ag}^+ \text{ (aq)}$

30. Quelle est la proposition correcte ?
- A. Les réactions redox spontanées produisent de l'électricité dans une cellule électrolytique.
 - B. L'électricité est utilisée pour produire une réaction redox non-spontanée dans une cellule voltaïque.
 - C. L'oxydation se produit à l'électrode négative dans une cellule voltaïque et à l'électrode positive dans une cellule électrolytique.
 - D. L'oxydation se produit à l'électrode négative dans une cellule voltaïque, mais la réduction se produit à l'électrode positive dans une cellule électrolytique.

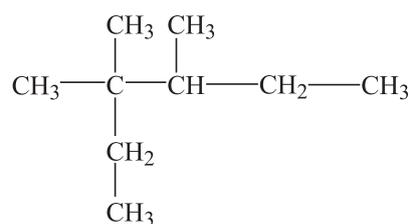
31. On considère les potentiels standard d'électrode des réactions suivantes :



Quelle est la valeur de la force électromotrice (en volts) produite par la réaction spontanée ?

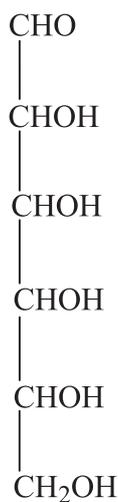
- A. +1,69
 - B. +1,39
 - C. +0,92
 - D. +0,62
32. Au cours de l'électrolyse de l'eau acidifiée, si $8,4 \text{ cm}^3$ d'hydrogène gazeux sont produits, quel est le volume d'oxygène gazeux obtenu ?
- A. $4,2 \text{ cm}^3$
 - B. $8,4 \text{ cm}^3$
 - C. $12,6 \text{ cm}^3$
 - D. $16,8 \text{ cm}^3$

33. Quels facteurs influencent la quantité de métal formée au cours d'une électrolyse ?
- I. La charge portée par l'ion métallique.
 - II. L'intensité du courant.
 - III. Le temps d'électrolyse.
- A. I et II uniquement
 - B. I et III uniquement
 - C. II et III uniquement
 - D. I, II et III
34. Le Nylon est un polymère de condensation obtenu à partir de l'acide hexanedioïque et du 1,6 diaminohexane. Quel type de liaison est présent dans le Nylon ?
- A. Amide
 - B. Ester
 - C. Amine
 - D. Carboxyle
35. Quel est le nom conforme aux conventions de l'UICPA du composé suivant ?



- A. 3,3,4-triméthylhexane
- B. 3,4,4-triméthylhexane
- C. 4-éthyl-3,4-diméthylpentane
- D. 2-éthyl-2,3-diméthylpentane

36. Combien y-a-t-il d'atomes de carbone chiral dans une molécule de glucose ?



- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
37. Un composé organique **X** réagit avec un excès de dichromate (VI) de potassium acidifié pour former un composé **Y**, lequel réagit avec le carbonate de sodium en produisant du $\text{CO}_2(\text{g})$.

Quelle formule est possible pour le composé **X** ?

- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
- B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
- C. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- D. $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$

38. Quel est le rapport des aires comprises sous les pics du spectre RMN ^1H du composé suivant ?



- A. 3 : 1 : 3 : 2 : 3
- B. 3 : 2 : 3 : 1 : 3
- C. 3 : 1 : 3 : 5
- D. 6 : 1 : 2 : 3
39. Quelle proposition est correcte à propos d'une réaction de substitution nucléophile ?
- A. Les halogénoalcanes tertiaires réagissent plus lentement que les halogénoalcanes primaires.
- B. La vitesse d'hydrolyse est plus grande pour $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ que pour $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$.
- C. Si l'on double la concentration de OH^- , on double la vitesse de la réaction $\text{S}_\text{N}2$, mais pas celle de la réaction $\text{S}_\text{N}1$.
- D. Les halogénoalcanes primaires suivent généralement un mécanisme $\text{S}_\text{N}1$, tandis que les halogénoalcanes tertiaires suivent un mécanisme $\text{S}_\text{N}2$.
40. Le spectre de masse d'une molécule $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ présente des pics principaux pour des valeurs de m/z de 58, 43 et 15. Quelle est la formule brute la plus probable de ce composé ?
- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
- B. CH_3COCH_3
- C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
- D. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
-