

Examenul național de bacalaureat 2026

Proba DNL

Chimie

secții bilingve francofone

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Varianta 2

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor. Nu se acordă fracțiuni de punct.
- Se acordă 10 puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la 10 a punctajului total acordat pentru lucrare.

PREMIER SUJET

(30 points)

Sujet A.

10 points (5x2p)

1. F ; 2. V ; 3. F ; 4. V ; 5. V.

Sujet B.

10 points (5x2p)

1. d ; 2. a ; 3. b ; 4. c ; 5. a.

Sujet C.

10 points (5x2p)

1. e ; 2. a ; 3. f ; 4. c ; 5. d.

DEUXIÈME SUJET

(30 points)

Sujet D.

- a. chaîne saturée (1 point)
b. 2,2,4-triméthylpentane (1 point) **2 points**
- a. la formule de structure semi-développée d'un isomère de chaîne (B) du composant (A) (2 points)
b. la dénomination scientifique (I.U.P.A.C) de l'isomère de chaîne (B) (1 point) **3 points**
- raisonnement correct (1 point), calculs (1 point), $m = 5,4 \text{ g H}$ **2 points**
- a. transcription de l'équation de la réaction de combustion du composé (A) - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stœchiométriques - (1 point)
b. raisonnement correct (1 point), calculs (1 point) ; $n = 5 \text{ mol O}_2$ **4 points**
- a. la formule moléculaire du quatrième terme de la série homologue des alcanes : C_4H_{10} (1 point)
b. la formule de structure semi-développée du quatrième terme de la série homologue des alcanes, qui a une chaîne ramifiée (2 points)
c. la dénomination scientifique (I.U.P.A.C) du composé du point b (1 point) **4 points**

Sujet E.

- raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $c = 0,2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ **3 points**
- a. la demi-équation du processus d'oxydation du soufre et de réduction du manganèse qui a lieu lors de cette réaction (2x1 point)
b. la formule chimique de l'agent oxydant (1 point)
c. les coefficients stœchiométriques de l'équation de la réaction chimique (1 point)
$$2\text{MnO}_2 + \text{S} + 4\text{HF} \rightarrow 2\text{MnF}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$
 4 points
- les équations des processus :
$$\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} 2\text{Na}^+(\text{aq}) + (\text{CO}_3)^{2-}(\text{aq})$$
 (2 points)
$$\text{FeCl}_3(\text{s}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{Cl}^-(\text{aq})$$
 (2 points) **4 points**
- anode : support de plomb, rempli de plomb spongieux (1 point)
cathode : support de plomb, rempli de PbO_2 (1 point)
électrolyte : solution d'acide sulfurique ($c = 38\%$) (1 point) **3 points**
- tout facteur qui augmente la solubilité des substances gazeuses dans l'eau **1 point**

TROISIÈME SUJET

(30 points)

Sujet F.

- transcription des équations qui ont lieu aux électrodes (2x1 point)
transcription de l'équation globale (1 point) **3 points**
- raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $m = 4,6 \text{ g Na}$ **3 points**

-
- | | |
|---|----------|
| 3. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $V = 2,24 \text{ L Cl}_2$ | 3 points |
| 4. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $Q = 19305 \text{ C}$ | 3 points |
| 5. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $\eta = 75\%$ | 3 points |

Sujet G.

- | | |
|---|----------|
| 1. transcription de l'équation chimique - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stœchiométriques - (1 point) | 2 points |
| 2. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $V = 840 \text{ L air}$ | 3 points |
| 3. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $n = 5 \text{ moles CO}_2$ | 3 points |
| 4. a. deux caractéristiques structurales des acides gras (2x1 point) | |
| b. transcription de la formule générale d'un savon de sodium (2 points) | 4 points |
| 5. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; 18 atomes de carbone | 3 points |