

Examenul de bacalaureat național 2025

Proba DNL

Chimie

secții bilingve francofone

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Varianta 1

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

Sujet B. 10 points (5x2p)

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

Sujet C. 10 points (5x2p)

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

DEUXIÈME SUJET (30 points)

Sujet D.

1. 2 points

a. chaîne saturée (1 point)

b. 2-propanol (1 point)

2. le formule semi-développée 2-propanol d'un isomère de position (B) du composant (A) 2 points

3. raisonnement correct (1 point), calculs (1 point) ; $m(C) = 7,92\text{ g}$ 2 points

4. 7 points

a. transcription de l'équation de la réaction d'oxydation du composé (A) avec une solution acidifiée de dichromate de potassium - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stœchiométriques - (1 point)

b. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $\eta = 90\%$

c. raisonnement correct (1 point), calculs (1 point) ; $V = 1\text{ L}$

5. 2 points

a. la formule semi-développée du composé (D) de même famille et de même structure que (A) mais ayant un atome de carbone en moins (1 point)

b. le nom scientifique (I.U.P.A.C.) du composé (D) : éthanol (1 point)

Sujet E.

1. 4 points

1 - les électrodes (1 point)

2 - l'électrolyte (1 point)

3 - le boîtier (1 point)

4 - les contacts électriques (1 point)

2. $C|H_2, HO^-, O_2|C$ 1 point

3. $H_2 + 1/2O_2 \rightarrow H_2O$ - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stœchiométriques - (1 point) 2 points

4. 3 points

a. les demi-équations d'oxydation et de réduction qui ont lieu lors de cette réaction (2 x 1 point)

b. les coefficients stœchiométriques de l'équation de la réaction chimique :



5. 5 points

a. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $n = 0,4\text{ moles}$

b. raisonnement correct (1 points), calculs (1 point) ; $c = 0,5\text{ M}$

TROISIÈME SUJET (30 points)

Sujet F.

1. transcription des équations qui ont lieu aux électrodes (2 x 2 points) 4 points

2. représentation du symbole de l'élément galvanique Zn-Ag 2 points

3. transcription de l'équation de la réaction qui a lieu pendant l'électrolyse de la solution de chlorure de sodium - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stoechiométriques - (1 point) **2 points**
4. raisonnement correct (3 points), calculs (1 point) ; $V = 67,2 \text{ L}$ d'hydrogène **4 points**
5. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $Q = 72.000 \text{ C}$ **3 points**

Sujet G.

1. transcription de l'équation de la réaction de combustion du propane - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stoechiométriques - (1 point) **2 points**
2. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; $V = 280 \text{ m}^3$ d'air **3 points**
3. **5 points**
- a. raisonnement correct (2 points), calculs (1 point) ; formule moléculaire : CH_4O
- b. la représentation de la formule semi-développée de l'alcool monohydroxylique saturé : $\text{CH}_3 - \text{OH}$ (1 point)
- c. le nom scientifique (I.U.P.A.C.) de l'alcool monohydroxylique saturé : méthanol (1 point)
4. **2 points**
- transcription de l'équation de la réaction de combustion de l'alcool monohydroxylique saturé (A) - transcription des formules chimiques des réactifs et des produits de réaction - (1 point) transcription des coefficients stoechiométriques - (1 point)
5. raisonnement correct (2p), calculs (1p), $V(\text{CO}_2) = 112 \text{ L}$ **3 points**