

I'm not robot  reCAPTCHA

I'm not robot!

Physique chimie 1ere d exercices corrigés pdf

Physique chimie 1ere d'exercices corrigés pdf.

Physiquechimie Abdellah elhachimi

B) On considère le cube dans l'image suivante de côté $c=3\text{cm}$.

1) 1) Donner la formule permet de calculer le volume d'un cube

2) Calculer le volume V de ce cube

C) Convertir à l'unité demandée

$\rightarrow 0,5\text{m}^3 = \dots\dots\dots \ell$ $\rightarrow 0,48 \text{dl} = \dots\dots\dots \text{cl}$

D) Le tableau suivant indique la couleur du sulfate de cuivre quand il est placé en présence de certaines substances

substances	sucres	poire	tomate	huile
couleur du sulfate de cuivre	blanche	bleue	bleue	blanche

1) 1) Quelles sont les substances contenant de l'eau ?

2) Quelles sont les substances ne contenant pas de l'eau ?

Exercice n°3 (4 points)

Place sur le dessin le chiffre qui correspond à chaque mot ou phrase.

① Les nuages poussés par le vent.

② L'eau des mers et des océans s'évapore

③ Une rivière

④ Des nuages

⑤ Un lac

⑥ Les nuages donnent la neige

⑦ Les nuages donnent la pluie

⑧ L'eau s'infiltré dans le sol

Le cycle de l'eau

Bon courage

Page 2

% RLC % TERMINALE S , D , C oscillation électrique libre et forcée % RLC % TERMINALE S , D , C oscillation électrique libre et forcée Séries d'exercices + Correction Word et PDF physique chimie première année baccalauréat. Série (Prof Hamou) Série (Prof Jenkal) Série (Prof El Hamri) Série - Word | Série - Word | Série - Word (Prof Hamou) Série - Word (Prof Ouled attou) Série - Word (Prof Ouled attou) Série - Word (Prof Ouled attou) 21 12 | itions de pa de. Cours ? Méthode ? Exercices ? Corrigés. Grand jeu concours. 300 BD à gagner ! *. Première S mon année. Physique Chimie.

Correction DS5

Correction exercice 1 : 5pts

1. Au cours d'une réaction nucléaire, il y a conservation de nombre de nucléons et du nombre de charge électrique.

2) $^{102}_{44}\text{Ru} \rightarrow ^{102}_{45}\text{Rh} + ^0_{-1}\text{e}$ radioactivité alpha $c = ^{102}_{44}\text{Ru} \rightarrow ^{102}_{45}\text{Rh} + ^0_{-1}\text{e}$ radioactivité bêta-

$^{107}_{47}\text{Ag} \rightarrow ^{107}_{48}\text{Cd} + ^0_{-1}\text{e}$ radioactivité bêta- $d = ^{238}_{92}\text{U} \rightarrow ^{234}_{90}\text{Th} + ^4_2\text{He}$ fusion

3pt par réponse

Correction exercice 2 : 2pts

A. **Étude de la réaction de fusion :**

1. La particule notée "e" est un positron, antiparticule de l'électron. 0,5pt

2. Perte de masse déterminée par la loi : $\Delta m = 4(1,6736 \times 10^{-27}) - 4(1,6749 \times 10^{-27}) = -0,0054 \text{ kg}$

3. Énergie libérée : $E = \Delta m c^2 = 4,22 \times 10^7 \text{ J}$

4. Puissance de masse totale produite par seconde :

$P = \frac{E}{\Delta t} = 4,22 \times 10^7 \text{ W}$ donc $P = \dots\dots\dots \text{W}$

AN : $\frac{1 \times 1,5 \times 10^{26}}{(1,67 \times 10^{-27})} = 4,3 \times 10^7 \text{ kg s}^{-1}$

Le soleil émet donc par seconde 4,3 milliards de kg par seconde à cause des réactions nucléaires de fusion. 1pt

5. Puissance de masse totale produite par seconde de la Soleil inverse :

Il faudrait émettre 4,3 milliards de tonnes : $\Delta t = \frac{4,3 \times 10^7 \text{ kg}}{1,5 \times 10^{26} \text{ kg}} = 2,8 \times 10^{-19} \text{ s}$

$\Delta t_{\text{inverse}} = \Delta t = 4,3 \times 10^7 \times 1,5 \times 10^{26} = 6,45 \times 10^{33} \text{ s}$

Le soleil, depuis qu'il brille, a perdu environ 6,3 milliards de kg par réaction de fusion. 1pt

6. Comparaison :

La masse actuelle de Soleil est : $m_{\text{Soleil}} = 1,99 \times 10^{30} \text{ kg}$

$\frac{6,3 \times 10^7}{1,99 \times 10^{30}} = 3,17 \times 10^{-23}$ le Soleil a perdu que 0,03% de sa propre masse ! 1pt

B. Questions particulières sur le Triton :

7. $^3_1\text{H} + ^1_0\text{n} \rightarrow ^3_2\text{He} + ^1_0\text{n}$

1re S. Physique. Un polymère a été séparé par chromatographie d'exclusion stérique en 8 ... des copolymères PMMA-Silicone pour des lentilles semi-rigides perméables aux gaz. Exercice 4. Recopie les phrases correctes et corrige les phrases fausses. 1. Si la vitesse varie, le mouvement est uniforme. 2. Si la trajectoire est une portion de ... d. Quelle est la masse de 22,0L de dioxygène? Exercice 2 corrigé disponible ... Physique ? Chimie Première générale - Année scolaire 2021/2022. voiture et déterminer la valeur de la force responsable du ralentissement. Page 12. Correction a. $v_5 = v_6 ? v_5 = 32740 \dots$

LA CHIMIE EN CLASSE DE TROISIÈME

1. Définition : La chimie est la science qui étudie la composition, les propriétés, les transformations et les interactions de la matière.

2. Les domaines de la chimie : chimie organique, chimie inorganique, chimie analytique, chimie physique, chimie biochimie.

3. Les lois de la chimie : loi de conservation de la masse, loi de conservation de la charge électrique, loi de conservation du nombre de nucléons.

4. Les réactions chimiques : réaction d'oxydation, réaction de réduction, réaction de précipitation, réaction de neutralisation.

5. Les états de la matière : solide, liquide, gazeux, plasma.

6. Les changements d'état : fusion, solidification, vaporisation, condensation, sublimation, dépôt.

7. Les solutions : solution aqueuse, solution alcoolique, solution organique.

8. Les acides et les bases : acide chlorhydrique, acide sulfurique, base de sodium, base de potassium.

9. Les sels : sulfate de sodium, nitrate de potassium, chlorure de calcium.

10. Les métaux et les alliages : fer, cuivre, aluminium, acier, bronze.

11. Les non-métaux et les composés covalents : carbone, oxygène, azote, phosphore.

12. Les radicaux libres : radical hydroxyle, radical superoxyde.

13. Les enzymes : catalyseurs biologiques, protéines.

14. Les médicaments : chimie pharmaceutique, pharmacologie.

15. Les matériaux : chimie des matériaux, science des matériaux.

16. Les nanotechnologies : chimie des nanomatériaux, science des nanomatériaux.

17. Les énergies renouvelables : chimie des énergies renouvelables, science des énergies renouvelables.

18. Les déchets : chimie des déchets, science des déchets.

19. Les ressources : chimie des ressources, science des ressources.

20. Les risques : chimie des risques, science des risques.

21. Les innovations : chimie des innovations, science des innovations.

22. Les défis : chimie des défis, science des défis.

23. Les perspectives : chimie des perspectives, science des perspectives.

24. Les enjeux : chimie des enjeux, science des enjeux.

25. Les défis de demain : chimie des défis de demain, science des défis de demain.

Exercice 4. Exercice 5. 2 Concentration et quantités de matière. Exercice 1. Exercice 2. Exercice 3. Exercice 4. 3 Volume molaire d'un gaz. Exercice 1.



Exercice ... Calculer la concentration finale en ions I^- (aq) dans le mélange si le volume total à la fin de la réaction est de 50 mL. Exercice n°3 : Quantité de matière et première S. SCIENCES PHYSIQUES ... ?6 = ?6.7. Figure 1.10 ? Exercice 20 page 26. Exercice 21 p.26 1. Voir figure 1.11. 2.

FAMILLE ALCOYDES Nom de la molécule : méthanol Formule semi-développée : CH_3-OH Formule topologique :	FAMILLE ACIDES CARBOXYLIQUES Nom de la molécule : acide éthanoïque Formule semi-développée : CH_3-COOH Formule topologique :	FAMILLE ALCOYLS Nom de la molécule : butane-2-ol Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$ Formule topologique :
FAMILLE ALDÉHYDES Nom de la molécule : éthanal Formule semi-développée : CH_3-CHO Formule topologique :	FAMILLE CÉTONES Nom de la molécule : propanone Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$ Formule topologique :	FAMILLE CÉTONES Nom de la molécule : 3-méthylbutan-2-one Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ Formule topologique :
FAMILLE ALCOYLS Nom de la molécule : fluoroéthane Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{F}$ Formule topologique :	FAMILLE ALCOYLS Nom de la molécule : éthanol Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$ Formule topologique :	FAMILLE AMINES Nom de la molécule : butan-2-amine Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{CH}_3$ Formule topologique :
FAMILLE COMPOSÉS HALOGÉNÉS Nom de la molécule : 2,2-dichloropentane Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CCl}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ Formule topologique :	FAMILLE AMINES Nom de la molécule : propan-1-amine Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ Formule topologique :	FAMILLE ACIDES CARBOXYLIQUES Nom de la molécule : acide 3-méthylpentanoïque Formule semi-développée : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ Formule topologique :

