Sujet bac 2018 - Série D

CHIMIE REPORTS

Partie A : vérification des connaissances

1 Texte à trous

Recopie puis complète les quatre (04) mots ou groupe de mots manquants dans la phrase suivante parmi les mots ci-après : oxydant, potentiel, électron, réducteur, oxydoréduction.

Dans une réaction d' · · · · · · , c'est l' · · · · · · · le plus fort qui · · · · · · · avec le · · · · · · · · le plus fort.

2 Questions à choix multiples

Choisis la bonne réponse parmi les propositions suivantes. Exemple : $2 \cdot g = g_3$.

2.a. L'énergie de l'atome d'hydrogène est donnée par la relation :

$$\mathbf{a_1}. \ E_n = \frac{13,6}{n^2} \ (\mathrm{J});$$

a₂.
$$E_n = -\frac{13,6}{n^2}$$
 (eV);

a₃.
$$E_n = -13, 6.n^2$$
 (eV).

2.b. Le niveau d'énergie le plus bas de l'atome d'hydrogène correspond :

b₁. Au premier état excité;

b₂. Au niveau d'ionisation;

b₃. À l'état fondamental.

2.c. En dissolvant un soluté de masse m dans un solvant de masse m', l'abaissement cryométrique de cette solution diluée non électrolysable est :

$$\mathbf{c_1}. \ \Delta\Theta = K.\frac{m'}{mM};$$

$$\mathbf{c_2}. \ \Delta\Theta = \frac{K.m}{m'M};$$

$$\mathbf{c_1}. \ \Delta\Theta = \frac{K.M}{m.m'}.$$

- 2.d. Le pH d'une dibase forte en solution aqueuse est :
 - $\mathbf{d_1}$. $-\log C_b$;
 - $\mathbf{d_2}$. 14 $\log C_b$;

d₃.
$$14 + \log 2C_b$$
; **d₁**. $14 + \log C_b$;

Question à réponse courte

Dans l'équation de la réaction suivante : $2I + H_2O_2 + 2H_3O^+ - Etablis une relation$ Établis une relation

- a. Entre les vitesses de H₂O₂ et de H₂O.
- **b**. Entre les vitesses de I^- et de I_2 .

Partie B: application des connaissances

Les différents niveaux d'énergie E_n de l'atome d'hydrogène sont donnée par la formule : $E_n = -\frac{13,6}{n^2}$ avec E_n en eV et $n \in \mathbb{N}^*$.

- 1 Calcule en eV, E_1 , E_2 , E_3 , E_3 , E_4 , E_5 , E_{∞} .
- 2 Fais le diagramme d'énergie correspondant. Échelle : 1 cm pour 1 eV.
- 3 Calcule:
 - a. L'énergie minimale de la série de Balmer.
 - b. L'énergie maximale de la série de Balmer.
- 4 Déduis :
 - **a.** La longueur d'onde λ_1 la plus courte de la série de Balmer.
 - **b.** La longueur d'onde λ_2 la plus grande de la même série.

On donne:

- la constante de Planck $\hbar = 6,62.10^{-34}$ J.s;
- la célérité $c = 3.10^8$ m/s;
- $1 \,\mathrm{eV} = 1.6.10^{-19} \,\mathrm{J}.$

PHYSIQUE 12 points _____

Partie A : vérification des connaissances

Réarrangement |1|

La phrase suivante a été écrite en désordre. Reproduis puis ordonne-la.

La formation / prouve / de la lumière / des interférence / la nature / lumineuses / ondulatoire.

2 Appariement

Relie un élément-question de la colonne A à un élément-réponse de la colonne B qui lui correspond.

Exemple: $A_5 = B_8$.

Colonne A	Colonne B & Charles
Colonne 11	Colomic Built git
${\bf A}_1$: différence de marche	B_1 : la tension en avance de phase sur l'intensité
A_2 : circuit inductif	$B_2: \frac{\lambda D}{a}$
A_3 : circuit capacitif	${\bf B}_3$: la tenion en retard de phase sur l'intensité
A_4 : interfrange	$B_4: \frac{ax}{D}$

3 Question à réponse courte

Définis un pendule pesant.

Partie B: application des connaissances

La cathode d'une cellule photoélectrique au potassium est éclairée par deux radiations lumineuses, l'une de longueur d'onde $\lambda_1=0,49\,\mu\,\mathrm{m}$, l'autre de longueur d'onde $\lambda_2=0,66\,\mu\,\mathrm{m}$. Le travail d'extraction d'un électron du potassium est $W_0=2,25$ eV.

- a. Détermine la longueur d'onde seuil.
 - b. Laquelle des deux radiations provoque l'effet photoélectrique?
- 2 La cellule est maintenant éclairée par la radiation de longueur d'onde $\lambda_1 = 0,49 \,\mu$ m. La puissance rayonnante reçue par la cathode est $P = 9.10^{-7}$ watt. L'intensité du courant de saturation dans le circuit vaut $I_s = 4.10^{-8}$ A.

Détermine :

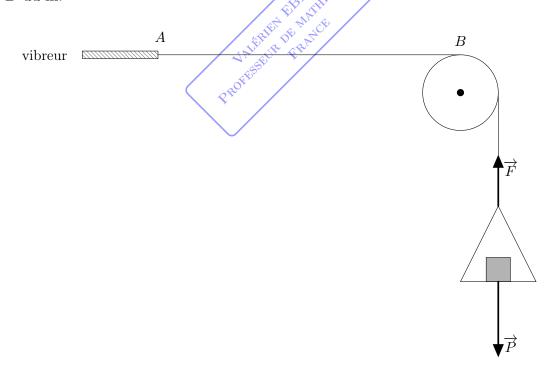
- a. La vitesse maximale de la sortie des électrons à la cathode.
- b. Le rendement quantique de la cellule.

Données : $\hbar = 6,62.10^{-34} \text{ J.s.}$; $c = 3.10^8 \text{ m/s}$; $e = 1,6.10^{-19} \text{ C.}$; $1 \, \mu \, \text{m} = 10^{-6} \, \text{m.}$; $1 \, \text{eV} = 1,6.10^{-19} \, \text{J.}$; $m_{\rm e} = 9,1.10^{-31} \, \text{kg.}$

Partie C: résolution d'un problème

À la suite d'une expérience sur la propagation des ondes le long d'une corde, on veut construire les graphes représentant l'élongation d'un point vibrant en fonction du temps t et l'aspect de la corde à un instant donné.

Pour cela, on considère une lame horizontale dont l'extrémité A vibre verticalement. En A est fixée une corde horizontale de longueur $L=AB=1,20\,\mathrm{m}$, de masse $m=24\,\mathrm{g}$ soumise à une force F. La fréquence des vibrations de la lame est N=50 Hz et les vibrations se propagent le long de la corde à la célérité $c=20\,\mathrm{m/s}$. Un système supprime la réflexion des ondes à l'extrémité B du fil.



- 1 Calcule:
 - a. La longueur d'onde du mouvement vibratoire.
 - **b.** La tension F du fil.
- **2** L'extrémité A de la lame a un mouvement sinusoïdal d'amplitude a=10 mm.
 - a. Établis l'équation horaire du mouvement de A.
 (On prendra comme origine des temps, l'instant où l'élongation de A est nulle et croissante)
 - **b.** Établis l'équation horaire d'un point C du fil tel que AC = x = 70 cm.
- Représente l'élongation $y_C(t)$ du mouvement du point C.
- 4 Représente l'aspect de la corde AB à l'instant t = 0,025 s.

