

Grille de notation du devoir

NOM:

question	points	barème	commentaire	question	points	barème	commentaire
I a)		1 0,5	$\varphi_1 = G \times \frac{M_{Tun}}{R_{Tun}^2} \varphi_2 = G \times \frac{M_{Tun}}{R_{Tun}^2}$				
		0,5	$\frac{\varphi_1}{\varphi_2} = 5$				
		0,5	$d_c \frac{(R_{Tun}+h)^2}{R_{Tun}^2} = 5$				
		1	$\Rightarrow h = 15 R_{Tun} - R_{Tun}$				
		0,5	AN 78 86 Åm				
2.)		0,5	Conf. g. électronique $H(K)^1 C(K)^2 d^4 o: (K)^2 (L)^6$				
		0,5	$\Rightarrow p^+$ de valence pour H <sub>2</sub> O et 16 pour CO <sub>2</sub>				
		0,5	4 doublets pour H <sub>2</sub> O; 8 pour CO <sub>2</sub>				
		0,5	Lewis $\mu = 2,4$ $\nu = 0$				
		0,5	geom. condit pour O $\nu =$ geom. linéaire				
		0,5	Repartition $\delta^+$ et $\delta^-$ $\nu =$ $\delta^+ = \delta^- = 0,6$				
		0,5	$G^+ \& L^-$ de polaris pour eau $\nu =$ $G^+ = L^-$ pour CO <sub>2</sub>				
II a)		1	distance pourvue par l'onde p <sub>1</sub> T				
2) a)		0,5	Non. P <sub>1</sub> pourvue à				
b)		0,5	Oui car $400 \text{ Å} < 800 \text{ nm}$				
c)		1	$\lambda = 472 \text{ nm} \Rightarrow$ bleu de ciel				
d)		1	calcul de $\lambda$ , règle de 3 $\frac{1,4 \text{ nm} \rightarrow 300 \text{ nm}}{2,3 \text{ nm} \rightarrow \lambda}$				
		1	$\Rightarrow \lambda = 472 \text{ nm}$ pour le max				
		1	$f = \frac{c}{\lambda}$				
		0,5	AN $3,2 \cdot 10^8 / 472 \cdot 10^{-9} = 636 \cdot 10^{17} \text{ Hz}$				
		0,5	Faux car $836 \neq 352$				
e)		0,5	$T = \frac{1}{f}$ AN $1,57 \cdot 10^{-15} \text{ s}$				
		0,5	faut car $1,57 \cdot 10^{-15} \neq 3,42 \cdot 10^{-14}$				
III 1) a)		1	Les 3 conditions correctes				
b)		0,5	Oui. H <sub>2</sub> O à M, en feu de 0				
c)		1	Ainsi un max de liaisons <sup>th</sup> intermoleculaires				
		0,5	$\Rightarrow$ la molécule doit être alignée et //				
2) a)		0,5	Non car H reliés aux C				
b)		1	Van der Waals cycles au-dessus de cycles				
c)		0,5	Présentation M <sub>1</sub> par formule et inconnu				
		1	$N_{\text{pelle}} = \frac{1100}{220} \text{ molécules}$				
		1	AN $258 \cdot 10^6$ pelles.				
d)		1	quelles opérait à PET dans quel état donne				
		1	$\neq$ cas pelvis				
3.)		0,5	A la fin $\Rightarrow$ liaisons H du nylon				
		0,5	$\rightarrow$ liaison V <sub>2</sub> N <sub>2</sub> du PET				
IV 1)		0,5	Echelle correcte, Km aléatoire.				
		0,5	Avis qu'on a, ligandés, micatés				
		0,5	T <sub>1</sub> et T <sub>2</sub>				
		1 1	Points H <sub>1</sub> / Points H <sub>2</sub>				
17)		0,5	H <sub>1</sub> car pts alignés avec oxygène				
		0,5	Deux pts visibles sur le spectre				
		0,5	$\lambda = \frac{h \cdot c}{E_2 - E_1} / (E_2 - E_1)$				
		1	AN $0,307 \text{ nm} \cdot \text{s}^{-1}$ (oui par unités)				
		0,5	l'électron se déplace de $0,307 \text{ nm}$ par les quanta				
3)		1	Eluxant monte + vite, sans évaporation				
4.)		1	$H_2 = R \cdot t$ $4 \text{ min} = 4 \times 60 = 2400$				
		1	$H_2 = 74 \text{ mm}$				

3 3 Présentation, bon, orthographe, expression -correc

Grille de notation du devoir

NOM:

question	points	barème	commentaire	question	points	barème	commentaire
I a)		1 0,5	$\varphi_1 = G \times \frac{M_{Tun}}{R_{Tun}^2} \varphi_2 = G \times \frac{M_{Tun}}{R_{Tun}^2}$				
		0,5	$\frac{\varphi_1}{\varphi_2} = 5$				
		0,5	$d_c \frac{(R_{Tun}+h)^2}{R_{Tun}^2} = 5$				
		1	$\Rightarrow h = 15 R_{Tun} - R_{Tun}$				
		0,5	AN 78 86 Åm				
2.)		0,5	Conf. g. électronique $H(K)^1 C(K)^2 d^4 o: (K)^2 (L)^6$				
		0,5	$\Rightarrow p^+$ de valence pour H <sub>2</sub> O et 16 pour CO <sub>2</sub>				
		0,5	4 doublets pour H <sub>2</sub> O; 8 pour CO <sub>2</sub>				
		0,5	Lewis $\mu = 2,4$ $\nu = 0$				
		0,5	geom. condit pour O $\nu =$ geom. linéaire				
		0,5	Repartition $\delta^+$ et $\delta^-$ $\nu =$ $\delta^+ = \delta^- = 0,6$				
		0,5	$G^+ \& L^-$ de polaris pour eau $\nu =$ $G^+ = L^-$ pour CO <sub>2</sub>				
II a)		1	distance pourvue par l'onde p <sub>1</sub> T				
2) a)		0,5	Non. P <sub>1</sub> pourvue à				
b)		0,5	Oui car $400 \text{ Å} < 800 \text{ nm}$				
c)		1	$\lambda = 472 \text{ nm} \Rightarrow$ bleu de ciel				
d)		1	calcul de $\lambda$ , règle de 3 $\frac{1,4 \text{ nm} \rightarrow 300 \text{ nm}}{2,3 \text{ nm} \rightarrow \lambda}$				
		1	$\Rightarrow \lambda = 472 \text{ nm}$ pour le max				
		1	$f = \frac{c}{\lambda}$				
		0,5	AN $3,2 \cdot 10^8 / 472 \cdot 10^{-9} = 636 \cdot 10^{17} \text{ Hz}$				
		0,5	Faux car $836 \neq 352$				
e)		0,5	$T = \frac{1}{f}$ AN $1,57 \cdot 10^{-15} \text{ s}$				
		0,5	faut car $1,57 \cdot 10^{-15} \neq 3,42 \cdot 10^{-14}$				
III 1) a)		1	Les 3 conditions correctes				
b)		0,5	Oui. H <sub>2</sub> O à M, en feu de 0				
c)		1	Ainsi un max de liaisons <sup>th</sup> intermoleculaires				
		0,5	$\Rightarrow$ la molécule doit être alignée et //				
2) a)		0,5	Non car H reliés aux C				
b)		1	Van der Waals cycles au-dessus de cycles				
c)		0,5	Présentation M <sub>1</sub> par formule et inconnu				
		1	$N_{\text{pelle}} = \frac{1100}{220} \text{ molécules}$				
		1	AN $258 \cdot 10^6$ pelles.				
d)		1	quelles opérait à PET dans quel état donne				
		1	$\neq$ cas pelvis				
3.)		0,5	A la fin $\Rightarrow$ liaisons H du nylon				
		0,5	$\rightarrow$ liaison V <sub>2</sub> N <sub>2</sub> du PET				
IV 1)		0,5	Echelle correcte, Km aléatoire.				
		0,5	Avis qu'on a, ligandés, micatés				
		0,5	T <sub>1</sub> et T <sub>2</sub>				
		1 1	Points H <sub>1</sub> / Points H <sub>2</sub>				
17)		0,5	H <sub>1</sub> car pts alignés avec oxygène				
		0,5	Deux pts visibles sur le spectre				
		0,5	$\lambda = \frac{h \cdot c}{E_2 - E_1} / (E_2 - E_1)$				
		1	AN $0,307 \text{ nm} \cdot \text{s}^{-1}$ (oui par unités)				
		0,5	l'électron se déplace de $0,307 \text{ nm}$ par les quanta				
3)		1	Eluxant monte + vite, sans évaporation				
4.)		1	$H_2 = R \cdot t$ $4 \text{ min} = 4 \times 60 = 2400$				
		1	$H_2 = 74 \text{ mm}$				

3 3 Présentation, bon, orthographe, expression