



## Correction d'Examen de Module

### Technique d'Analyse physico-Chimique des Matériaux

#### Réponse aux Questions de cours : (04 pts)

1. La condition qui permet de déterminer la collision élastique dans la diffusion des électrons

est  $\|\vec{k}\| \equiv \|\vec{k}'\|$ . 2 Pts

2. Les types d'interactions qui interviennent dans la diffusion des neutrons par les atomes sont les collisions élastiques avec des quantités du mouvement constant. 2 Pts

#### Corrigé d'Exercices 1 : (5pts)

a)  $E_{c_{max}} = \frac{1}{2}mv^2 = eV = 1,6 \cdot 10^{-19} \times 60 \cdot 10^3 = 96 \cdot 10^{-16} J = 60 keV$  1 Pts

$$v = \sqrt{\frac{2eV}{m}} = \sqrt{\frac{2E_{c_{max}}}{m}} = \sqrt{\frac{2 \times 96 \cdot 10^{-16}}{9,1 \cdot 10^{-31}}} = 1,45 \cdot 10^8 m \cdot s^{-1}$$
 1 Pts

b)  $h\nu_{max} = E_{c_{max}} \Rightarrow \nu_{max} = \frac{E_{c_{max}}}{h} = \frac{96 \cdot 10^{-16}}{6,62 \cdot 10^{-34}} = 1,45 \cdot 10^{19} Hz$  1 Pts

$$\lambda_{min} = \frac{c}{\nu_{max}} = \frac{3 \cdot 10^8}{1,45 \cdot 10^{19}} = 20,7 pm$$
 1 Pts

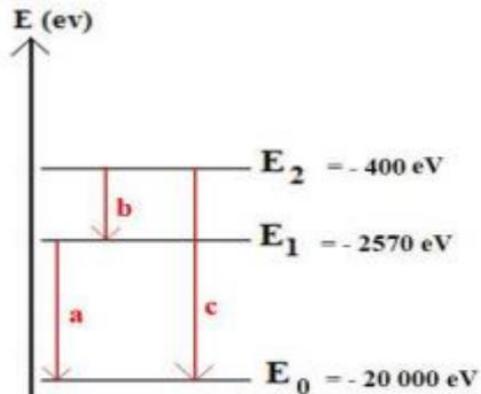
*Autre méthode, d'après la loi de Duane et Hunt,*

$$\lambda_{min}(nm) = \frac{1240}{E(eV)} = \frac{1240}{60 \cdot 10^3} = 0,0207 nm = 20,7 pm$$
 1 Pts


---

**Corrigé d'Exercices 2 : (7pts)**

1.1.a



1 Pts

1.1.b On a :

$$a : E_{pha} = E_1 - E_0 = 17430 \text{ eV.}$$

$$b : E_{phb} = E_2 - E_1 = 2170 \text{ eV.}$$

$$c : E_{phc} = E_2 - E_0 = 19600 \text{ eV.}$$

1 Pts

$$1.2.a. E = \frac{hc}{\lambda} \text{ donc } \lambda = \frac{hc}{E}$$

1 Pts

1.2.b La plus petite longueur d'onde correspond à l'énergie la plus élevée puisque  $\lambda$  est inversement proportionnelle à  $E$ . Il s'agit donc de celle de la transition c :  $E_{phc} = E_2 - E_0 = 19600$  eV.

2 Pts

$$1.2.c E_{phc} = 19600 \text{ eV} = 19600 \times 1.6 \cdot 10^{-19} = 3.14 \cdot 10^{-15} \text{ J} \text{ donc } \lambda_c = \frac{hc}{E} = 6.3 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

2 Pts

Remarque : Il s'agit d'un photon X puisque  $5 \cdot 10^{-12} \text{ m} < \lambda < 10^{-8} \text{ m}$

**Corrigé d'Exercices 3 : (4pts)**

Pour une diffraction de Bragg du 1<sup>er</sup> ordre :

$$\lambda = 2d \sin\theta = 2(1,8 \text{ \AA}) \sin(22^\circ) = 1,35 \text{ \AA}$$

2 Pts

d'après la relation de De Broglie,

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{hc}{\sqrt{2(m_0c^2E)}} \text{ et,}$$

1 Pts

$$\text{AN : } E = 0.018 \text{ eV}$$

1 Pts