photochimie تمرين حول

تمرين 1 :

حساب طاقة المتفاعل الذي طول موجته $\lambda = 2222 \text{ Å}$:

$E = \frac{Nh\nu}{\lambda}$ (1) بوحدة kJ/mol

$E = \frac{6,023 \times 10^{23} \times 6,62 \times 10^{-34} \times 2,998 \times 10^{8}}{2222 \times 10^{-10}}$ J/mol

$E = 4,691 \times 10^{5}$ J/mol (1)

E بوحدة cal/mol

$E = \frac{4,691 \times 10^{5} \text{ J/mol}}{4,184 \text{ cal/J} \times 10^{3} \text{ J/mol}}$ (2)

$\Rightarrow E = 112,1239$ K cal/mol (1)

التمرين الثاني :

حساب عدد الكم لصدية الاشعاع نظام معين

$\lambda = 4 \times 10^{-16}$ كم من الموء لكل ثانية لـ 10^{-3} دقائق

مهما كانت عدد مولات المتفاعلة هي 3×10^{-3} مول :

اذن : $\phi = \frac{\text{عدد الجزيئات المتفاعلة}}{\text{عدد الكمات المنتجة}}$ (2)

$\phi = \frac{3 \times 10^{-3} \times 6,023 \times 10^{23}}{4 \times 10^{-16} \times 10 \times 60}$ (1) $\Rightarrow \phi = 12,8871$ (1)

السؤال الثالث

لحساب عدد جزيئات الكلوروفيل ... معرفة عدد الفوتونات ...
الممتصة ... الانتقالات ...
... حسب ... الموجات ...

(1) ... BP = 733,2 - 706,3 = 26,9 mm Hg ...

... 760 mmHg ... 1 atm ...
... 26,9 mmHg ...

(1) ... 0,03539 ...

... الغاز المثالي ...

$$PV = nRT \Rightarrow n = \frac{PV}{RT}$$

$$\Rightarrow n = \frac{(0.03539) \times (0.0691)}{0.082 \times 338,7} \xrightarrow{(1)} 8,7922 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

(1)

... عدد الانتقالات ... عدد ... الطاقة ...

$$E = \frac{(6,62 \times 10^{-34} \text{ J.s})(3 \times 10^{8} \text{ m/s})(6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1})}{9,720 \times 10^{-7} \text{ m}}$$

(1)

$$E = 4,0648 \times 10^{5} \text{ Joule/mol}$$ (1)

وبما ان عدد الاستنتاجات المتبقية هي :

(1) معدل امتصاص الطاقة × الزمن الكلي
طاقة الاستنتاج

$$\frac{(6 \times 6 \times 7)(0.91)(4.21 \times 10^{-4})}{40,548 \times 10^{4}}$$

$$\frac{997877,8 \times 10^{-4}}{40,548 \times 10^{4}} = (2,463 \times 10^{-4})$$ (1)

اذن متوسط الكم ϕ يساوي :

ϕ (1) عدد البيانات المتبقية / عدد البيانات الكلي

$$\phi = \frac{0,7922 \times 10^{-4}}{2,463 \times 10^{-4}} = 0,36$$

$$\phi = 0,36$$ (1)