

ثانوية الشهيد مصطفى بن بولعيد

عدد الصفحات: 2	التاريخ: 18-05-2016
السنة ١ ج ع تك	المدة: 2 سا

تمرين 1

نُسخن سلكاً من الحديد Fe حتى الاحمرار، ثم ندخله بسرعة داخل قارورة تحتوي على غاز الكلور Cl_2 ،
نلاحظ شكل دخان يميز كلور الحديد الثلاثي FeCl_3

- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادثة مع موازنتها؟
- اعتبر الجملة الكيميائية تتكون في الحالة الابتدائية من $m=44,8\text{ g}$ الحديد، و $V=20,16\text{ L}$ من غاز الكلور مقام في الشرطين النظاريين.
- أ- احسب كمية مادة كل من الحديد و غاز الكلور الموجودة في الحال الابتدائية؟
- ب- هل التحول الكيميائي في شروط ستوكيمترية أم لا؟
- ج- أكمل جدول تقدم التفاعل التالي

معادلة التفاعل	 Fe	+ Cl_2	= FeCl_3
حالة الجملة	التقدم	n(Fe)		n(Cl_2)		n(FeCl_3)
الحالة الابتدائية	0					
الحالة الانتقالية	X					
الحالة النهائية	X_{\max}					

- احسب التقدم الاعظمي X_{\max} ثم حدد المتفاعل المحد ان وجد؟
- احسب كمية مادة جميع الأنواع الكيميائية المتواجدة في الحالة النهائية (حصيلة المادة) ؟ ثم عين كتلتها ؟

$$n(\text{Fe}) = f \quad \text{و- مثل المنحنيات التالية:}$$

$$n(\text{Cl}_2) = g(X)$$

$$n(\text{FeCl}_3) = h(X)$$

$$1\text{cm} \longrightarrow 0.1\text{ mol}$$

يعطى سلم الرسم على كل من المحورين

$$V_M = 22,4 \text{ L/mol}$$

$$M(\text{Cl}) = 35,5\text{ g/mol}$$

$$M(\text{Fe}) = 56\text{ g/mol}$$

يعطى:

تمرين 2

I- البعد الذي يفصل الأرض و القمر هو $d = 3,85 \cdot 10^5 \text{ km}$

$$M_T = 6 \cdot 10^{24} \text{ kg}$$

$$M_L = \frac{M_T}{81}$$

$$G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$$

ا- مثل على شكل قوتي التجاذب المتبادلتين بين الأرض و القمر و ذلك بإهمال تأثير الكواكب الأخرى ؟

ب- احسب قيمة هذه القوة ؟

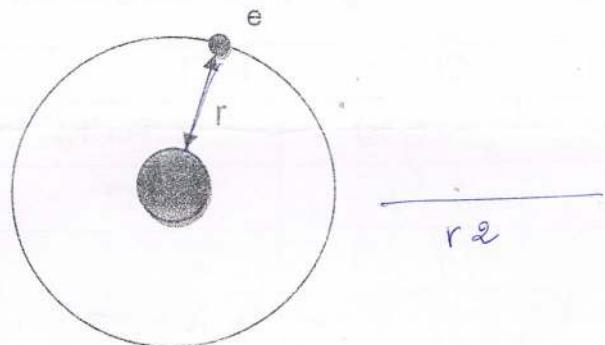
II- دور الإلكترون حول النواة في نموذج بور لذرة الهيدروجين

1- احسب شدة قوة التجاذب الكهربائية المتبادلة بين الإلكترون و بروتون النواة ؟

2- احسب شدة قوة الجذب العام المتبادل بين الجسمين ؟

3- قارن بين هاتين القوتين ؟ ماذا تستنتج ؟

يعطى :



$$\text{شحنة الإلكترون } q_e = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

$$\text{شحنة البروتون } q_p = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

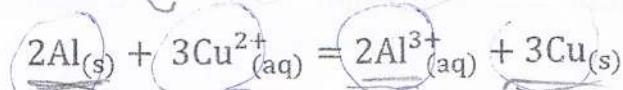
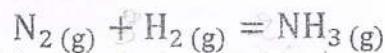
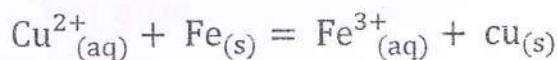
$$\text{كتلة الإلكترون } m_e = 9,11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$$

$$\text{كتلة بروتون } m_p = 1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$\text{نصف قطر ذرة الهيدروجين } r = 5,3 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

تمرين 3

وازن المعادلات الآتية:



بالتفقيق