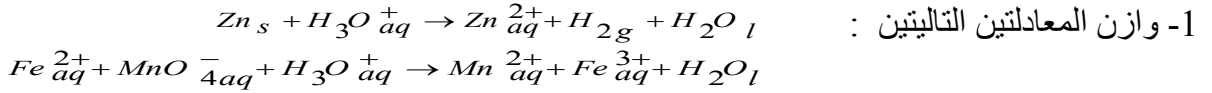


ثانوية حفيان محمد العيد)
المستوى : أولى ع ت 1
الاختبار الأخير في مادة العلوم الفيزيائية
الوادي :

الزمن : 2 سا

التمرين الأول :

اجب عن الاسئلة التالية :



2- اذا كان عدد المجرات في الكون 125 مليار مجرة . اكتب هذا العدد على الشكل : $a \cdot 10^n$

3- كيف تستدل على حدوث تحول كيميائي .

4- ان النواة الذرية شديدة التماسك . علل ؟

التمرين الثاني :

يعطى : ثابت الجذب العام $G = 6.67 \cdot 10^{-11}$ ، نصف قطر الأرض

$R_T = 6400 \text{ km}$

يدور قمر اصطناعي (S) حول الأرض على مدار دائري وبسرعة ثابتة في القيمة وعلى ارتفاع $h = 600 \text{ km}$ من سطح الأرض ، كتلته (m_s) ، و كتلة الأرض (M_T) . تتبادل الكتلتان قوة تجاذب مادي . فاذا كانت قيمة الجاذبية الأرضية عند هذا الارتفاع $(g = 8,1 \text{ N/kg})$.

1- ما طبيعة حركة القمر الاصطناعي .

2- عرف ثقل جسم مع ذكر اهم خواصه .

3- مثل على الشكل قوة ثقل القمر الاصطناعي (\vec{P}_S) ثم اكتب عبارتها الحرفية .

4- مثل على الشكل شعاع القوة $(\vec{F}_{S/T})$ التي يطبقها القمر على الارض .

5- استنتج العلاقة بين قيمة القوتين \vec{P}_S و $(\vec{F}_{S/T})$.

6- اكتب العبارة التي تمكن من حساب شدة القوة $(\vec{F}_{S/T})$.

7- احسب كتلة الأرض (M_T) .

التمرين الثالث :

الجمال (سفينة الصحراء) حيوانات تعيش في المناطق الصحراوية ، تقوم بتخزين الشحوم في سنامها لكي تنتج منها الماء اللازم لاجسامها . نعتبر الشحم المخزن ذو صيغة جزيئية مجملة $(C_{57}H_{110}O_6)$.

يستخدم الجمل هذا الشحم في عملية تدعى بالاحتراق التام ، حيث يتفاعل الشحم مع غاز ثنائي الأوكسجين فينتج غاز ثاني اكسيد الكربون (يمثل عملية الزفير) والماء السائل ، بحيث يستغله الجسم في وظائفه الحيوية .

1- كيف نكشف مخبريا على نواتج هذا التفاعل ؟ بيّن ذلك واختصر .

2- اكتب معادلة التفاعل الحادث .

3- احسب كمية مادة الشحم الموجودة في كتلة مقدارها $m = 17.8 \text{ kg}$.

4- انشئ جدول تقدم هذا التفاعل . (مساعدة : في عمود غاز ثنائي الأوكسجين

من جدول تقدم التفاعل اكتب كلمة متوفر لان كمية غاز ثنائي الأوكسجين

كبيرة جدا لان مصدرها الهواء) .

5- حدد التقدم الاعظمي للتفاعل والمتفاعل المحد .

6- احسب كتلة الماء الناتجة من هذه العملية الحيوية في جسم الجمل .

7- لماذا يفضل الجمل تخزين الشحم في سنامه بدلا من تخزين الماء فيها ؟ علل .



سنام

□□□□□□□□ □□□□□□
اتمنى

H = 1 g/mol

C = 12 g/mol

O = 16 g/mol

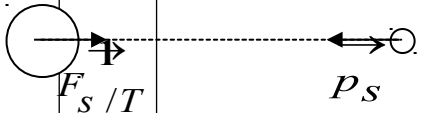
□□□□□□ - □□□□□□ / □□ 10 / 09 □□1 □□□□□□

:□□□□□□□□□□□□

2	$Zn_s + 2H_3O^+_{aq} \rightarrow Zn^{2+}_{aq} + H_2g + 2H_2O_l$	الموازنة:	1-
---	---	-----------	----

	$5Fe^{2+}_{aq} + MnO_4^{-} + 8H_3O^{+}_{aq} \rightarrow Mn^{2+}_{aq} + 5Fe^{3+}_{aq} + 12H_2O_l$	
1	عدد المجرات : 1.25×10^{11}	-2
1	الدليل على حدوث التفاعل : اختفاء المتفاعلات وتكون أجسام جديدة .	-3
1	سبب التماسك هو: القوة النووية القوية .	-4

□□□□□□ □□□□□□□□□□

1	حركة القمر الصناعي : دائرية منتظمة	-1
1	نقل جسم: هو مقدار جذب الأرض للجسم من خواصه : مقدار شعاعي – حامله شاقولي-يتجه نحو مركز الأرض –شدته : $P = m \cdot g$	-2
	انظر الشكل . العبارة : $P_S = m_S \cdot g$	-3
		
1	انظر الشكل السابق .	-4
1	العلاقة بينهما متساويتين : $P_S = F_{S/T}$	-5
1	عبارة $(F_{S/T})$: $F_{S/T} = G \cdot \frac{m_S \cdot M_T}{(R_T + h)^2}$	-6
1	حساب كتلة الأرض : $F_{S/T} = P_S \Rightarrow G \cdot \frac{m_S \cdot M_T}{(R_T + h)^2} = m_S \cdot g \Rightarrow M_T = \frac{g(R_T + h)^2}{G} = 6 \times 10^{24} \text{ Kg}$	-7

□□□□□□ □□□□□□□□□□

1	الكشف عن الماء : بكبريتات النحاس الثنائي تأخذ اللون الأزرق . الكشف عن (CO_2) : تعكر رائق الكلس .	-1
1	معادلة التفاعل : $2C_{57}H_{110}O_{6(s)} + 163O_{2(g)} \rightarrow 114CO_{2(g)} + 110H_2O_{(L)}$	-2
1	كمية مادة الشحم : $n = \frac{m}{M} = \frac{17.80 \times 10^3}{890} = 20 \text{ mol}$ ، $M = 890 \text{ g/mol}$	-3
1	التقدم الاعظمي : $20 - 2x = 0 \Rightarrow x_{\max} = 10 \text{ mol}$ المتفاعل المحد هو : الشحم	-5
1	كتلة الماء : $m(H_2O) = 1100 \times 18 = 19800 \text{ g}$	-6
1	لايفضل الماء بدل الشحم لان الماء يكون عرضة للتبخر	-7

4- جدول التقدم : 2

معادلة التفاعل		$2C_{57}H_{110}O_{6(s)} + 163O_{2(g)} \rightarrow 114CO_{2(g)} + 110H_2O_{(L)}$			
حالة الجملة	التقدم	كمية المادة mol			
الابتدائية	0	20	متوفر	0	0
أثناء التطور	x	20-2x	متوفر	114x	110x
النهائية	$x_{\max} = 10$	0	متوفر	1140	1100

انتم
