	موضوع مقترح لاختبار الفصل الأول في الفيزياء لمستوى الثانية متوسط	2018/2017 المدة: 1س30د

الإجابة النموذجية

إجابة التمرين الأول:

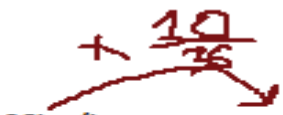
$$\frac{Km}{h} = \frac{1000}{3600}\frac{m}{s} = \frac{10}{36}\frac{m}{s}$$

$$\frac{Km}{h} = \frac{10}{36}\frac{m}{s}$$

Km

$$\frac{m}{s} = \frac{0.001}{1/3600}\frac{Km}{h} = 3.6\frac{m}{s}$$

$$\frac{m}{s} = 3.6\frac{Km}{h}$$



36km/h=_____ m/s

108 km/h=..... m/s

100 m/s = ...km/h

50 m/s =..... km/h

36km/h=.....**10**....m/s	100 m/s = ...**360**.....km/h
108 km/h=.....**30**..... m/s	50 m/s =.....**180**..... km/h

إجابة التمرين الثاني:

رمز الذرة	Fe	Cl	O	Br	Ca	Cu	K	N	F
إسم الذرة	الحديد	كلور	الأكسجين	بروم	الكالسيوم	نحاس	بوتاسيوم	نيتروجين أو آزوت	فلور

رموز الثنائيات المتشابهة يوجد منها سبعة ولكي نتذكرها بسرعة نستعمل كلمة :

(برينكلهوف Br.I.N.Cl.H.O.F)

:

	موضوع مقترح لاختبار الفصل الأول في الفيزياء لمستوى الثانية متوسط	2018/2017 المدة: 1س30د

حالته الفيزيائية في الشروط العادية	الإسم	Nom	الرمز
(l)	بروم	Brome	Br_2
(s)	اليود	Iode	I_2
(g)	النيتروجين	Azote	N_2
(g)	الكلور	Chlore	Cl_2
(g)	الهيدروجين	Hydrogene	H_2
(g)	الأكسجين	Oxygène	O_2
(g)	الفلور	Fluore	F_2

إجابة التمرين الثالث:

الحالة النهائية	الحالة الابتدائية
$3CO_2+4H_2O$ ⟵	$C_3H_8+5O_2$
عدد ذرات الأكسجين : 10 =(1×4 + 2 ×3)	عدد ذرات الأكسجين: (5×2= 10)

إجابة الوضعية الإدماجية:

س1- ما نوع هذا التحول ؟ علل؟

هذا التحول كيميائي بسبب ظهور مواد جديدة ناتجة عن تفاعل الماء مع ثنائي أكسيد الكربون في الحالة الإبتدائية.

س2- ماهي الأجسام الابتدائية و الأجسام النهائية في هذا التحول؟

الأجسام الناتجة في الحالة النهائية	الأجسام المتفاعلة في الحالة الابتدائية	
ثنائي الأكسجين + الغلوكوز	**الماء + ثنائي أكسيد الكربون**	بالصيغة اللفضية
$O_2 + C_6H_{12}O_6$ ⟵	$H_2O + CO_2$	بالصيغة الجزيئية

ملاحظة :

هذا التفاعل يتطلب تواجد الطاقة الضوئية، وفي غياب الضوء يتنفس النبات مثل الإنسان (يستهلك الأكسجين و يصدر ثنائي أكسيد الكربون للخارج)