najah213.com · نجاح 213

متوسطة الشهيد: أحمد زيد بسكرة	موضوع مقترح لاختبار الفصل الأول في الفيزياء لمستوى الثانية متوسط	2018/2017 المدة: 1سا30د

100 m/s = ...km/h	36km/h=.....m/s
50 m/s =..... km/h	108 km/h=..... m/s

التمرين الثاني:

أذكر إسم أو رمز الذرات التالية:

رمز الذرة		Cl		Br		Cu	K	N	F
إسم الذرة	**الحديد**		الأكسجين		الكالسيوم				

أذكر أربعة أجسام تتكون جزيئاتها من ذرتين متشابهتين (ثنائية) ؟ و ماهي حالتها الفيزيائية في الشروط العادية؟

التمرين الثالث:

أنظر إلى معادلة التفاعل الكيميائي التالية:

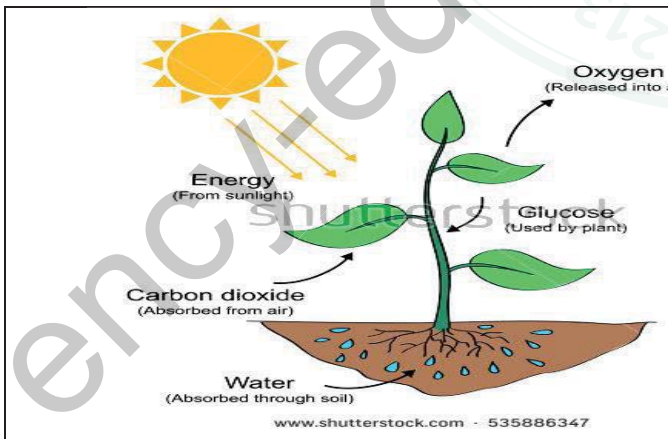
الحالة الابتدائية	الحالة النهائية
$C_3H_8+5O_2$ ⟶	$3CO_2+4H_2O$

س1- كم ذرة أكسجين قبل السهم (قبل التفاعل) ؟

س2- كم ذرة أكسجين بعد السهم (بعد التفاعل) ؟

الوضعية الإدماجية : **درست في مادة علوم الطبيعة و الحياة " التركيب الضوئي" وهو عملية تقوم بها النباتات الخضراء. إنطلاقا من تفاعل الماء الممتص من جذور النبتة مع ثاني أكسيد الكربون الممتص من الهواء في النهار أي بوجود الطاقة الضوئية كعامل مساعد من أجل إنتاج الأكسجين و الغلوكوز هذا الأخير هو مركب سكري يتكون من :**

- **6ذرات كربون**
- **12 ذرة هيدروجين .**
- **6ذرات أكسجين.**



س1- ما نوع هذا التحول ؟ علل؟
س2- ماهي الأجسام الابتدائية و الأجسام النهائية في هذا التحول بالصّيغ اللّفضية؟
س3- عبر عن هذا التحول بالصيغ الجزيئية؟

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

najah213.com · نجاح 213

متوسطة الشهيد: أحمد زيد بسكرة	موضوع مقترح لاختبار الفصل الأول في الفيزياء لمستوى الثانية متوسط	2018/2017 المدة: 1سا30د

الإجابة النموذجية

إجابة التمرين الأول:

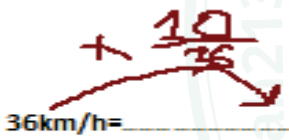
$$\frac{Km}{h} = \frac{1000}{3600}\frac{m}{s} = \frac{10}{36}\frac{m}{s}$$

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

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)

ency-education.com/exams
فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

متوسطة الشهيد: أحمد زيد بسكرة	موضوع مقترح لاختبار الفصل الأول في الفيزياء لمستوى الثانية متوسط	2018/2017 المدة: 1سا30د

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

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)

ency-education.com