



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التربية الوطنية

مؤسسة التربية والتعليم الخاصة **سليم**

ETABLISSEMENT PRIVE D'EDUCATION ET D'ENSEIGNEMENT **SALIM**



www.ets-salim.com



021 87 10 51



021 87 16 89



Hai Galloul - bordj el-bahri alger

رخصة فتح رقم 1088 بتاريخ 30 جانفي 2011

ثانوي - ابتدائي - متوسط - ثانوي

إعتماد رقم 67 بتاريخ 06 سبتمبر 2010

ديسمبر 2015

المستوى : الثانية ثانوي (آداب وفلسفة 2ASL)

المدة: 01 ساعة 30

اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين 01

1. عرف الكتلة المولية الذرية لعنصر كيميائي؟

2. عرف الكتلة المولية الجزيئية؟

3. عرف الحجم المولي؟

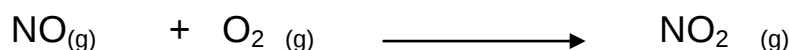
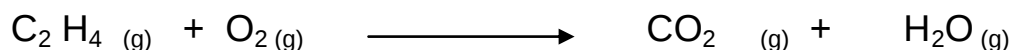
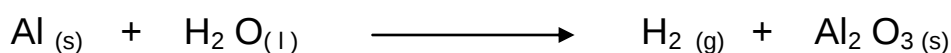
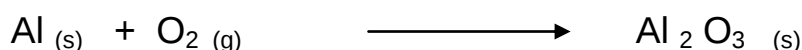
التمرين 02

أحسب الكتل المولية الجزيئية للمركبات التالية: CO , C_4H_{10} , H_2O_2 , $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
المعطيات :

$\text{H} = 1 \text{ g/mol}$, $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$, $\text{C} = 12 \text{ g/mol}$

التمرين 03

وازن المعادلات التالية :



التمرين 04

يتفكك الماء H_2O معطيا غازين , غاز ثنائي الهيدروجين H_2 وغاز ثنائي الأوكسجين O_2 .

1. كيف نكشف عن هاذين الغازين؟
2. اكتب معادلة هذا التفاعل ووازنها .
3. كتلة الماء المتفككة في هذا التفاعل تساوي 3.6 g .
أحسب الكتلة المولية للماء
أحسب عدد مولات الماء.

يعطى : $M_O = 16g/mol$ $M_H = 1g/mol$

بالتوفيق

الحل

تمرين 01

- (1) كتلة 1 مول من فرد كيميائي
- (2) كتلة 1 مول من نوع كيميائي
- (3) حجم 1 مول من غاز مأخوذ في الشرطين النظاميين (P,T)

تمرين 02

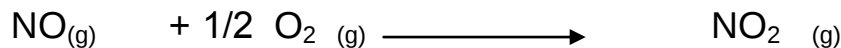
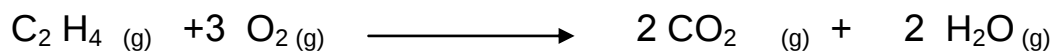
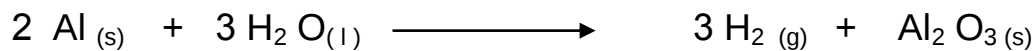
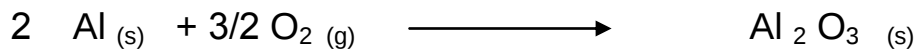
$$M(C_2H_6O) = 46 \text{ g/mol}$$

$$M(H_2O_2) = 34 \text{ g/mol}$$

$$M(C_4H_{10}) = 58 \text{ g/mol}$$

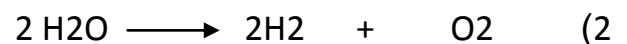
$$M(CO) = 28 \text{ g/mol}$$

تمرين 03



تمرين 04

(1)



$$M(\text{H}_2\text{O}) = 18 \text{ g/mol} \quad (3)$$

$$n = m/M$$

$$n = 0.2 \text{ mol}$$

حي قعلول - برج البحري - الجزائر