najah213.com · نجاح 213

الجمهوريّة الجزائريّة الدّيمقراطيّة الشّعبيّة

الأستاذ: أبي اسماعيل داود

محرسة النور القرآنية - بنات

الـمدّة: ساعة ونصف

الثلاثاء 12 رجب 1442هـ الموافق لـ 23 فيفري 2021م

اختبار الفصل الأول في مادّة
العلوم الفيزيائية – الثانية ثانويّة آداب وفلسفة -

التمرين الأول:

أكملي الفراغات التالية:

في التحول الكيميائي يحدث.....أجسام و .....أجسام .....، ولكتابة حصيلة هذا التفاعل نكتب أسماء .....على ..... السهم ونكتب .....على .....

الجملة الكيميائيّة هي .....

لموازنة معادلة تفاعل كيميائي يجب مراعاة مبدأين أساسيين هما: .....

تقاس كمية المادّة بوحدة ..... ورمزها الكيميائي هو .....

التمرين الثاني:

وازني المعادلات التّالية:

$$\text{.....}C_3H_8 + \text{.....}O_2 \longrightarrow \text{.....}CO_2 + \text{.....}H_2O$$

$$\text{.....}Fe + \text{.....}S \longrightarrow \text{.....}FeS$$

$$\text{.....}NaCl + \text{.....}H_2SO_4 \longrightarrow \text{.....}Na_2SO_4 + \text{.....}HCl$$

$$\text{.....}NO + \text{.....}O_2 \longrightarrow \text{.....}NO_2$$

$$\text{.....}C_2H_6O + \text{.....}O_2 \longrightarrow \text{.....}CO_2 + \text{.....}H_2O$$

التمرين الثالث:

من أجل معرفة مكوّنات الماء نقوم بالتّحليل الكهربائي له فينتج لنا غازين:

1. حدّدي في جدول المتفاعلات ونواتج التفاعل.
2. أكتبي معادلة التفاعل ووازنيها.
3. ما هو نوع التحوّل؟
4. أحسبي الكتلة المولية الجزيئيّة لجزيء الماء.
5. إذا علمت أنّ كتلة المتفاعل هي 8g، أحسبي كميّة المادّة للمتفاعل.

ـ أستاذ المادّة يرجو لكم التّوفيق والسّداد ـ

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com