

# اختبار الفصل الأول

2016-2017



## التمرين الأول 06

✓ يتفاعل 92g من الصوديوم Na مع غاز الأوكسجين O<sub>2</sub> فينتج 124g من اكسيد الصوديوم

الذي صيغته الكيميائية Na<sub>2</sub>O

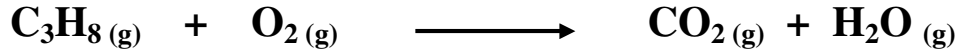
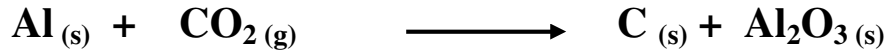
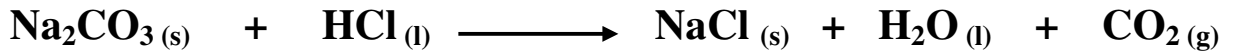
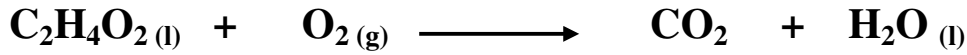
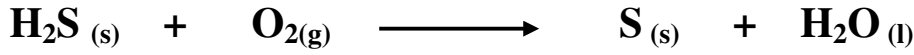
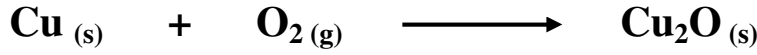
(1) ما نوع التحول ؟ علّل إجابتك ؟

(2) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي ثم وازنها ؟

(3) أوجد كتلة غاز الأوكسجين اللازم لهذا التحول ؟

## التمرين الثاني 06

✓ وازن المعادلات التالية



## الوضعية الإدماجية 08

بينما كانت الأم تحضر الغذاء على موقد يشتغل بـ **غاز البوتان C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>**

لاحظت بان الأواني قد تلطخت بطبقة من **الكربون** ( اليحموم )

و أن اللهب أصبح لونه **اصفر برتقالي** فتفحص احد أبنائها الذي يدرس في

السنة الثالثة متوسط الموقد فوجد أن هناك انسداد في بعض ثقوب الموقد

فأراد أن يصلح ذلك

(1) أ - ما سبب تغير لون لهب الموقد و كيف نسمي احتراق الغاز في هذه الحالة ؟

ب - حدّد في جدول أسماء و صيغ المواد المتفاعلة و المواد الناتجة ؟

(2) أ - ماهو العامل المؤثر في هذا التفاعل ؟

ب - اقترح حلا لذلك ؟

ج - أكتب معادلة التفاعل الكيميائي ثم وازنها؟

