najah213.com · نجاح 213



اختبار الفصل الأول

2016-2017





التمرين الأول 06ن

✓ يتفاعل **92g** من الصوديوم **Na** مع غاز الأكسجين O_2 فينتج **124g** من اكسيد الصوديوم الذي صيغته الكيميائية Na_2O

1) ما نوع التحول ؟ علّل إجابتك ؟

2) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي ثم وازنها ؟

3) أوجد كتلة غاز الأكسجين اللازم لهذا التحول ؟

التمرين الثاني 06ن

✓ **وازن المعادلات التالية**

$$Cu_{(s)} + O_{2\,(g)} \longrightarrow Cu_2O_{(s)}$$

$$H_2S_{(s)} + O_{2(g)} \longrightarrow S_{(s)} + H_2O_{(l)}$$

$$C_2H_4O_{2\,(l)} + O_{2\,(g)} \longrightarrow CO_2 + H_2O_{(l)}$$

$$Na_2CO_{3\,(s)} + HCl_{(l)} \longrightarrow NaCl_{(s)} + H_2O_{(l)} + CO_{2\,(g)}$$

$$Al_{(s)} + CO_{2\,(g)} \longrightarrow C_{(s)} + Al_2O_{3\,(s)}$$

$$C_3H_{8\,(g)} + O_{2\,(g)} \longrightarrow CO_{2\,(g)} + H_2O_{(g)}$$

الوضعية الإدماجية 08ن



بينما كانت الأم تحضر الغذاء على موقد يشتغل ب**غاز البوتان** C_4H_{10}

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

فأرا د أن يصلح ذلك

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

ب – حدَد 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؟

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً

najah213.com