أسئلة المحتوى وإجابتها

الحسابات الكيميائية

✔ أتحقق: صفحة (29):

1- أحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر H في مركب كتلته 4.4g ويحتوي 0.8g منه.

0.84.4 x 100% = 18.2%

2- أحسب النسبة المئوية لعنصر الأكسجين في جزيء الجلوكوز الذي صيغته $C_6H_{12}O_6$.

$Mr\ (C_6H_{12}O_6) = 180$ g/mol

96180 x 100% = 53.3%

✔ أتحقق: صفحة (31):

ما الصيغة الجزيئية لمركب كتلته المولية 58 g/mol، وصيغته الأولية C_2H_5 علماً بأن الكتل الذرية بوحدة amu (H = 1 , C = 12)؟

m. emp = 29 g

N_C = 2 x 5829 = 4

N_H = 5 x 5829 = 10

الصيغة الجزيئية: C_4H_{10}

✔ أتحقق: صفحة (35):

$Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ اعتماداً على المعادلة الموزونة الآتية: 2

1- أحسب عدد مولات O_2 اللازمة للتفاعل مع 5 mol من عنصر Mg

nO2nMg = 12

12 x 5 = 2.5 mol

2- أحسب كتلة MgO الناتجة عن احتراق 6g من عنصر Mg احتراقاً تاماً، بوجود كمية كافية من الأكسجين.

n Mg = 6g x 124 = 0.25 mol = nMgO

n MgO = 40 x 0.25 = 10 g

أفكر: صفحة (36):

لماذا تكون نسبة المردود الفعلي أقل بشكل عام من نسبة المردود المتوقع؟

- استخدام مواد متفاعلة غير نقية.
- أو يكون التفاعل غير تام.
- أو يحدث فقدان لجزء من كمية الناتج؛ بسبب نقله من وعاء إلى آخر، أو عمليات الترشيح، أو أية عمليات كيميائية أخرى.

✓ أتحقق: صفحة (36):

ما الفرق بين المردود الفعلي، والمردود المتوقع للتفاعل؟

المردود الفعلي هو كمية المادة الفعلية الناتجة من التفاعل، التي يحددها الكيميائي من التجارب الدقيقة. أما المردود المتوقع فهو كمية المادة الناتجة المسحوبة نظرياً.