



دولة ليبيا

وزارة التعليم

مركز المناهج التعليمية والبحوث التربوية

الكيمياء

للسنة الأولى من مرحلة التعليم الثانوي

الدرس التاسع

المدرسة الليبية بفرنسا - تور

العام الدراسي:

1441 - 1442 هـ . 2020 - 2021 م

فكر علميًا



كيميائيًا 50% من
العظام تقريبًا فوسفات كالسيوم
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$



إذا كان وزن عظام الشخص البالغ 12
كجم، احسب
● مقدار الفوسفور الموجود فيها.
● مقدار الكالسيوم الموجود فيها.

$A_r(\text{Ca}) = 40,$
 $A_r(\text{P}) = 31, A_r(\text{O}) = 16]$

Calculate the Mass of an
Element in a Compoundحساب كتلة العنصر
في المركب

6-4

إذا عرفنا نسبة العنصر في مركب ما، يكون من السهل حساب كتلة ذلك العنصر.

$$\text{كتلة العنصر} = \text{نسبة العنصر} \times \text{كتلة العينة}$$

$$A_r \text{ لذرات العنصر في الصيغة} \times \text{كتلة العينة} = M_r \text{ للمركب}$$

مثال

احسب كتلة الصوديوم في 10 جم من بلورات كربونات الصوديوم.

$[A_r(\text{Na}) = 23, A_r(\text{C}) = 12, A_r(\text{O}) = 16, A_r(\text{H}) = 1]$

A_r لذرات الصوديوم في الصيغة $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

M_r للمركب $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

كتلة الصوديوم في 10 جم بلورات كربونات صوديوم $= 10 \times \frac{46}{286} = 1.61$ جم

Calculate the Mass of Water
in a Compound

حساب كتلة الماء في المركب

7-4

تستطيع أن تستخدم للمركبات المائية نفس الطريقة لحساب الماء التي استخدمناها
للعناصر في الوحدة 6-4.

$$\text{كتلة الماء} = \text{نسبة الماء} \times \text{كتلة العينة}$$

$$M_r \text{ لكل الماء في الصيغة} \times \text{كتلة العينة} = M_r \text{ للمركب}$$

مثال

احسب كتلة الماء في 10 جم بلورات كربونات صوديوم.

$[A_r(\text{Na}) = 23, A_r(\text{C}) = 12, A_r(\text{O}) = 16, A_r(\text{H}) = 1]$

M_r لكل الماء في الصيغة $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

$180 = 18 \times 10 =$

M_r للمركب $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

كتلة الماء في 10 جم بلورات كربونات صوديوم

$= 10 \times \frac{180}{286} = 6.29$ جم

اختبر فهمك 4



(1) ما التكوين النسبي المئوي

لعناصر الكربون، والهيدروجين

في الجزئيات الهيدروكربونية

التالية؟

لاحظ أن:

$A_r(\text{C}) = 12, A_r(\text{H}) = 1$

(أ) ميثان CH_4

(ب) إيثان C_2H_6

(ج) بروبان C_3H_8

(د) بيوتان C_4H_{10}

(2) كل الهيدروكربونات السابقة

سريعة الاشتعال، والميثان غاز

طبيعي، والبروبان غاز

البروباجاز، والبيوتان هو بيوتان

الوقود.

كيف تؤثر زيادة نسبة الكربون

في الجزئي، على مقدار السناج

في لهبها؟