

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 15: Định luật bảo toàn khối lượng** trang 54 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

Giải bài 1 trang 54 SGK Hoá 8

- Phát biểu định luật bảo toàn khối lượng.
- Giải thích vì sao khi một phản ứng hóa học xảy ra khối lượng được bảo toàn.

Lời giải:

- Phát biểu định luật bảo toàn khối lượng: " Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng của các sản phẩm bằng tổng khối lượng các chất phản ứng ".
- Một phản ứng hóa học xảy ra khối lượng được bảo toàn vì trong phản ứng hóa học nguyên tử được bảo toàn, không mất đi.

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 54

Trong phản ứng ở thí nghiệm trên, cho biết khối lượng của natri sunfat Na_2SO_4 là 14,2g khối lượng của các sản phẩm bari sunfat BaSO_4 và natri clorua NaCl theo thứ tự là 23,3g và 11,7g.

Hãy tính khối lượng của Bari clorua BaCl_2 đã phản ứng.

Lời giải:

Phương trình chữ của phản ứng:

Natri sunfat + Bari clorua \rightarrow Bari sunfat + Natri clorua

Theo định luật bảo toàn khối lượng

$$m\text{BaCl}_2 + m\text{Na}_2\text{SO}_4 = m\text{BaSO}_4 + m\text{NaCl}$$

$$\Rightarrow m\text{BaCl}_2 = m\text{BaSO}_4 + m\text{NaCl} - m\text{Na}_2\text{SO}_4 = 23,3 + 11,7 - 14,2 = 20,8\text{g.}$$

Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 54

Đốt cháy hết 9g kim loại magie Mg trong không khí thu được 15g hợp chất magie oxit MgO . Biết rằng magie cháy là phản ứng với khí oxi O_2 trong không khí.

a) Viết công thức về khối lượng của phản ứng xảy ra.

b) Tính khối lượng của khí oxi đã phản ứng.

Lời giải:

a) $m_{\text{Mg}} + m_{\text{O}_2} = m_{\text{MgO}}$.

b) $m_{\text{O}_2} = m_{\text{MgO}} - m_{\text{Mg}} = 15 - 9 = 6(\text{g})$.

CLICK NGAY vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 15: Định luật bảo toàn khối lượng** trang 54 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.