

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 16: Phương trình hóa học** trang 57, 58 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 57 SGK Hoá 8

- Phương trình hóa học biểu diễn gì, gồm công thức hóa học của những chất nào?
- Sơ đồ của phản ứng khác với phương trình hóa học của phản ứng ở điểm nào?
- Nêu ý nghĩa của phương trình hóa học?

Lời giải:

- Phương trình hóa học biểu diễn ngắn gọn phản ứng hóa học, gồm công thức hóa học của chất phản ứng và sản phẩm phản ứng.
- Sơ đồ của phản ứng khác với phương trình hóa học là chưa có hệ số thích hợp, tức là chưa cân bằng nguyên tử. Tuy nhiên có một số trường hợp thì sơ đồ cũng là phương trình hóa học.
- Phương trình hóa học cho biết tỉ lệ về số nguyên tử, số phân tử giữa các chất trong phản ứng cũng như từng cặp chất trong phản ứng.

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 57

Cho sơ đồ của các phản ứng sau:

- $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$.
- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$.

Lập phương trình hóa học và cho biết tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử của các chất trong mỗi phản ứng.

Lời giải:

Phương trình hóa học của phản ứng :

- $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$

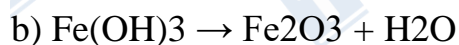
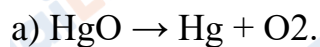
Số nguyên tử Na : số phân tử oxi : số phân tử Na_2O là 4 : 1 : 2



Số phân tử P_2O_5 : số phân tử H_2O : số phân tử H_3PO_4 là 1 : 3 : 2

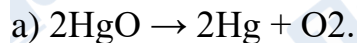
Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 58

Yêu cầu làm như bài tập 2 theo sơ đồ của các phản ứng sau:



Lời giải:

Phương trình hóa học của phản ứng:



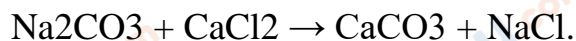
Số phân tử HgO : số nguyên tử Hg : số phân tử O_2 là 2 : 2 : 1.



Số phân tử $\text{Fe}(\text{OH})_3$: số phân tử Fe_2O_3 : số phân tử H_2O là 2 : 1 : 3.

Giải bài 4 trang 58 SGK Hoá 8

Cho sơ đồ phản ứng sau:

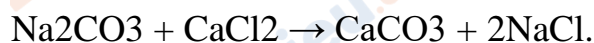


a) Lập phương trình hóa học của phản ứng.

b) Cho biết tỉ lệ số phân tử của 4 cặp chất trong phản ứng (tùy chọn).

Lời giải:

a) Phương trình hóa học của phản ứng:



b) Số phân tử Na_2CO_3 : số phân tử CaCl_2 = 1 : 1

Số phân tử CaCO_3 : số phân tử NaCl = 1 : 2

Số phân tử Na_2CO_3 : số phân tử $\text{NaCl} = 1 : 2$

Số phân tử CaCl_2 : Số phân tử $\text{CaCO}_3 = 1 : 1$

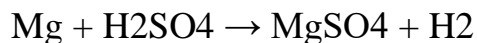
Giải bài 5 Hoá 8 SGK trang 58

Biết rằng kim loại magie Mg tác dụng với axit sunfuric H_2SO_4 tạo ra khí hiđro H_2 và chất magie sunfat MgSO_4 .

- Lập phương trình hóa học của phản ứng.
- Cho biết tỉ lệ số nguyên tử magie lần lượt với số phân tử của ba chất khác trong phản ứng.

Lời giải:

- Phương trình hóa học của phản ứng:



- Số nguyên tử Mg : số phân tử $\text{H}_2\text{SO}_4 = 1:1$

Số nguyên tử Mg : số phân tử $\text{MgSO}_4 = 1:1$

Số nguyên tử Mg : số phân tử $\text{H}_2 = 1:1$.

Giải bài 6 trang 58 SGK Hoá 8

Biết rằng photpho đỏ P tác dụng với khí oxi tạo hợp chất P_2O_5 .

- Lập phương trình hóa học của phản ứng.
- Cho biết tỉ lệ số nguyên tử P lần lượt với số phân tử của hai chất khác trong phản ứng.

Lời giải:

- Phương trình hóa học của phản ứng : $4\text{P} + 5\text{O}_2 \rightarrow 2\text{P}_2\text{O}_5$.

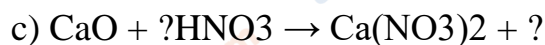
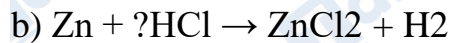
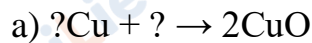
- Số nguyên tử P : số phân tử oxi : số phân tử P_2O_5 là $4 : 5 : 2$.

\Rightarrow Số nguyên tử P : số phân tử oxi = $4:5$

Số nguyên tử P : số phân tử P₂O₅ = 4:2 = 2:1

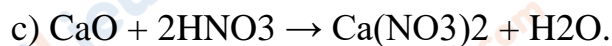
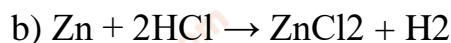
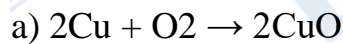
Giải bài 7 Hoá 8 SGK trang 58

Hãy chọn hệ số và công thức hóa học và thích hợp đặt vào những chỗ có dấu hỏi trong các phương trình hóa học sau (chép vào vở bài tập)



Lời giải:

Phương trình hóa học của phản ứng:



CLICK NGAY vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 16: Phương trình hóa học** trang 57, 58 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.