

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 9: Công thức hóa học** trang 33, 34 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 33 SGK Hoá 8*

Chép vào vở bài tập những câu sau đây với đầy đủ những từ thích hợp:

Đơn chất tạo nên từ một ... nên công thức hóa học chỉ gồm một ... còn ... tạo nên từ hai, ba ... Nên công thức hóa học gồm hai, ba ... Chỉ số ghi ở chân kí hiệu hóa học, bằng số ... có trong một...

### **Lời giải:**

Đơn chất tạo nên từ một nguyên tố hóa học nên công thức hóa học chỉ gồm một kí hiệu hóa học còn hợp chất tạo nên từ hai, ba nguyên tố hóa học nên công thức hóa học gồm hai, ba kí hiệu hóa học Chỉ số ghi ở chân kí hiệu hóa học, bằng số nguyên tử có trong một phân tử hợp chất.

### *Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 33*

Cho công thức hóa học của các chất sau:

- Khí clo  $\text{Cl}_2$ .
- Khí metan  $\text{CH}_4$ .
- Kẽm clorua  $\text{ZnCl}_2$ .
- Axit sunfuric  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

Hãy nêu những gì biết được từ mỗi chất

### **Lời giải:**

a) Khí  $\text{Cl}_2$ :

- Khí clo do nguyên tố clo tạo ra
- Có 2 nguyên tử clo trong một phân tử khí  $\text{Cl}_2$
- Phân tử khối:  $35,5 \times 2 = 71 \text{ đvC}$ .

b) Khí CH<sub>4</sub>:

- Khí CH<sub>4</sub> do 2 nguyên tố H và C tạo ra.
- Có 1 nguyên tử cacbon và 4 nguyên tử H trong một phân tử CH<sub>4</sub>
- Phân tử khối :  $12 + 1.4 = 16$  đvC

c) Kẽm clorua ZnCl<sub>2</sub>:

- Kẽm clorua do hai nguyên tố là Zn và Cl tạo ra.
- Có 1 nguyên tử Zn và 2 nguyên tử Cl trong 1 phân tử ZnCl<sub>2</sub>
- Phân tử khối:  $65 + 35,5 \times 2 = 136$  đvC

d) Axit sunfuric H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>:

- Axit sunfuric do ba nguyên tố là H, S và O tạo ra
- Có 2 nguyên tử H, 1 nguyên tử S và 4 nguyên tử O trong 1 phân tử H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Phân tử khối bằng:  $2 \times 1 + 32 + 16 \times 4 = 98$  đvC

**Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 34**

Viết công thức hóa học và tính phân tử khối của các hợp chất sau:

- a) Canxi oxit (vôi sống), biết trong phân tử có 1Ca và 1O.
- b) Amoniac, biết trong phân tử có 1N và 3H.
- c) Đồng sunfat, biết trong phân tử có 1Cu, 1S và 4O

**Lời giải:**

a. – Phân tử Canxi oxit có 1Ca và 1O nên công thức hóa học là: CaO

-  $PTK\ CaO = NTK\ Ca + NTK\ O = 40 + 16 = 56$  đvC

b. – Phân tử Amoniac có 1N và 3H nên công thức hóa học là: NH<sub>3</sub>

-  $PTK\ NH_3 = NTK\ N + 3 \cdot NTK\ H = 14 + 3 \cdot 1 = 17$  đvC

c. – Phân tử Đồng sunfat có 1Cu, 1S và 4O nên công thức hóa học là:  $\text{CuSO}_4$

- PTK  $\text{CuSO}_4 = \text{NTK Cu} + \text{NTK S} + 4 \cdot \text{NTK O} = 64 + 32 + 4 \cdot 16 = 160 \text{ đvC}$

*Giải bài 4 trang 34 SGK Hoá 8*

a) Các cách viết sau chỉ những ý gì 5Cu, 2NaCl, 3CaCO<sub>3</sub>.

b) Dùng chữ số và công thức hóa học để diễn đạt những ý sau: Ba phân tử oxi, sáu phân tử canxi oxit, năm phân tử đồng sunfat.

**Lời giải:**

a. Năm nguyên tử đồng (Cu)

Hai phân tử natri clorua (NaCl)

Ba phân tử canxi cacbonat (CaCO<sub>3</sub>)

b. Ba phân tử oxi : 3O<sub>2</sub>

Sáu phân tử canxi oxit : 6 CaO

Năm phân tử đồng sunfat : 5 CuSO<sub>4</sub>

**CLICK NGAY** vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 9: Công thức hóa học** trang 33, 34 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.