

**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**  
**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**  
**ÔN TẬP GIỮA HỌC KÌ I - HÓA 8**

**Tuần 8**

**ĐỀ 1**

**Câu 1:** Xác định vật thể (tự nhiên, nhân tạo) và chất trong các câu sau:

- a) Đường ăn được sản xuất từ cây mía, củ cải đường.
- b) Biển gồm muối, nước và một số chất khác.

**Câu 2:** Nêu ý nghĩa của công thức hóa học sau:  $\text{Cl}_2$ .

**Câu 3:** Nguyên tử copper (Cu) nặng hay nhẹ hơn nguyên tử aluminium (Al) bao nhiêu lần?

**Câu 4:** Các chất sau là đơn chất hay hợp chất? Vì sao? Tính phân tử khối của chúng.

- a)  $\text{Br}_2$
- b)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- c)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

**Câu 5:** Tính hóa trị của các nguyên tố hay nhóm nguyên tử sau:

- a) S trong  $\text{H}_2\text{S}$
- b)  $\text{NO}_3$  trong  $\text{HNO}_3$
- c) Fe trong  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

**Câu 6:** Lập công thức hóa học của các hợp chất sau:

- a) Mg (II) và O
- b) Zn (II) và  $\text{SO}_4$  (II)
- c)  $\text{PO}_4$  (III) và H

**Câu 7:** Các công thức hóa học sau viết sai hay đúng? Nếu sai hãy sửa lại cho đúng:  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;  $\text{H}_2(\text{SO}_4)_3$ .

**Câu 8:** Phân tử một hợp chất gồm 1 nguyên tử nguyên tố X liên kết với 3 nguyên tử oxi, và nặng hơn phân tử oxi 2,5 lần.

- a. Tính phân tử khối của hợp chất.
- b. Tính nguyên tử khối của X, cho biết tên và kí hiệu nguyên tố.

**ĐỀ 2**

**Câu 1:** Xác định vật thể (tự nhiên, nhân tạo) và chất trong các câu sau:

- a) Khoai lang chứa nhiều tinh bột, protein và các acid amin.
- b) Khi ăn một trái cam, cơ thể được bổ sung nước với các chất bổ dưỡng như vitamin C, đường glucose cùng với chất xơ.

**Câu 2:** Nêu ý nghĩa của công thức hóa học sau:  $\text{H}_3\text{PO}_4$ .

**Câu 3:** Nguyên tử sulfur (S) nặng hay nhẹ hơn nguyên tử oxygen (O) bao nhiêu lần?

**Câu 4:** Các chất sau là đơn chất hay hợp chất? Vì sao? Tính phân tử khối của chúng.

a)  $O_2$

b)  $Fe_2O_3$

c)  $K_3PO_4$

**Câu 5:** Tính hóa trị của các nguyên tố hay nhóm nguyên tử sau:

a) S trong  $SO_2$

b)  $SO_3$  trong  $H_2SO_3$

c) K trong  $K_2O$

**Câu 6:** Lập công thức hóa học của các hợp chất sau:

a) Cu (II) và O

b) Na (I) và  $SO_4$  (II)

c) OH (I) và Ba (II)

**Câu 7:** Các công thức hóa học sau viết sai hay đúng? Nếu sai, hãy sửa lại cho đúng:  $K(OH)_3$ ;  $H_2PO_4$ .

**Câu 8:** Phân tử một hợp chất gồm 2 nguyên tử nguyên tố X liên kết với 5 nguyên tử oxi, và nặng hơn phân tử oxi 4,4375 lần.

a. Tính phân tử khối của hợp chất.

b. Tính nguyên tử khối của X, cho biết tên và kí hiệu nguyên tố.