

**NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HÓA HỌC 8**

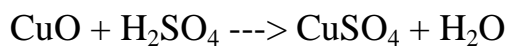
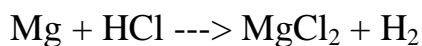
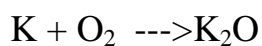
**(Trong thời gian học sinh nghỉ học phòng tránh dịch bệnh COVID-19)**

**Câu 1:**

- Định nghĩa về hóa trị? Quy tắc xác định hóa trị.
- Xác định hóa trị các nguyên tố trong các hợp chất sau:  
 $\text{FeO}; \text{Na}_2\text{O}; \text{Cu}(\text{OH})_2; \text{Al}_2\text{O}_3; \text{H}_2\text{O}; \text{Na}_3\text{PO}_4; \text{K}_2\text{CO}_3$
- Lập CTHH các hợp chất tạo bởi: K(I) và O(II); H(I) và  $\text{SO}_4(\text{II})$ ; Fe(III) và OH(I).

**Câu 2:**

- Nêu các bước lập PTHH.
- Lập PTHH dựa vào sơ đồ phản ứng sau:



**Câu 3:** Nêu mối quan hệ giữa các đại lượng: khối lượng (m); số mol (n) và thể tích chất khí ở đktc (V).

**Câu 4:** Nêu tính chất vật lí, tính chất hóa học, ứng dụng và phương pháp điều chế oxi. Viết các PTHH minh họa.

**Câu 5:** Định nghĩa oxit. Cách gọi tên và phân loại oxit.

**Câu 6:** Đốt cháy 3,2 g S trong bình chứa 3,36 l khí  $\text{O}_2$ . Tính thể tích các khí trong bình sau phản ứng. Các khí đều đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

**Câu 7:** Đốt cháy m(g) Fe trong 8,96 lít khí oxi ở đktc thu được sắt từ oxit.

- Tính  $m_{\text{Fe}}$ ?
- Tính khối lượng sắt từ oxit thu được theo 2 cách.