

## HÓA HỌC 8

---

### CHỦ ĐỀ 1: ÔN TẬP OXIT

#### I. TÓM TẮT LÝ THUYẾT

##### 1. Định nghĩa

- **Oxit** là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi.

##### 2. Phân loại

- Có thể phân chia oxit thành hai loại chính:

+ **Oxi bazơ**: là oxit của **kim loại** và tương ứng với một bazơ.

+ **Oxit axit**: thường là oxit của **phi kim** và tương ứng với một axit.

##### 3. Các gọi tên

- **Oxit bazơ**: tên kim loại (kèm theo hóa trị) + oxit

\* *Chỉ gọi hóa trị với kim loại có nhiều hóa trị.*

- Ví dụ: + Na<sub>2</sub>O: natri oxit. + FeO: Sắt (II) oxit.

- **Oxit axit**: **Tiền tố + tên phi kim + tiền tố + oxit**

\* *Một số tiền tố: mono (1); đì (2); tri (3); tetra (4); penta (5).*

- Ví dụ: + CO: cacbon monooxit. (mono không dùng cho phi kim)

+ CO<sub>2</sub>: cacbon đioxit.

+ N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>: đinitơ pentaorit.

#### II. BÀI TẬP

##### 1. Gọi tên các oxit sau:

CTHH	Tên
1. K <sub>2</sub> O	
2. Na <sub>2</sub> O	
3. Li <sub>2</sub> O	
4. MgO	
5. CaO	
6. BaO	
7. PbO	

CTHH	Tên
8. CuO	
9. HgO	
10. FeO	
11. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
12. Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	
13. ZnO	
14. Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	

##### 2. Viết CTHH của các oxit sau:

CTHH	Tên
1.	Cacbon monooxit
2.	Cacbon đioxit
3.	Lưu huỳnh đioxit
4.	Lưu huỳnh trioxit
5.	Điphotpho trioxit
6.	Điphotpho pentaorit

CTHH	Tên
7.	Đinitơ monooxit
8.	Nitơ monooxit
9.	Đinitơ trioxit
10.	Nitơ đioxit
11.	Đinitơ pentaorit
12.	Silic đioxit

### **III. CÂU HỎI KIỂM TRA**

- Hoàn thành Bài kiểm tra theo link sau: <https://forms.gle/zxDZAU21Tb3Lj67h9>

**Hạn chót: 17h00 thứ sáu ngày 19/2/2021.**