

Họ và tên:.....Lớp:.....

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP MÔN HÓA LỚP 8 – Tuần 25, 26

A. Tóm tắt lý thuyết

CHƯƠNG IV: OXI – KHÔNG KHÍ

I. Tính chất của oxi

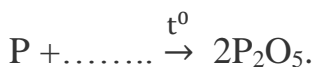
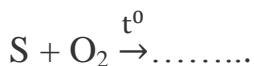
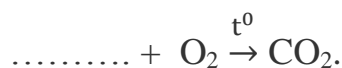
1. Tính chất vật lí:

- Oxi là....., ít tan trong nước,..... không khí. Oxi hóa lỏng ở..... Oxi lỏng có màu.....

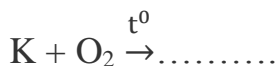
2. Tính chất hóa học

- Oxi là một phi kim khá hoạt động, tác dụng với....., phi kim và nhiều hợp chất. Trong hợp chất oxi có hóa trị.....

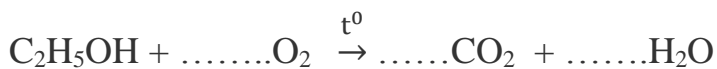
- Oxi tác dụng với.....:



- Oxi tác dụng với.....:



- Oxi tác dụng với hợp chất:



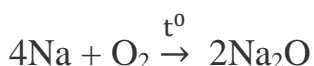
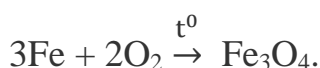
II. Sự oxi hóa

Sự tác dụng của..... với một..... là.....

III. Phản ứng hóa hợp

Định nghĩa: Phản ứng hóa hợp là phản ứng hóa học trong đó chỉ có.....chất mới được tạo thành từ..... hay..... chất ban đầu.

VD:





IV. Oxit

1. Định nghĩa: Oxit là hợp chất.....nguyên tố trong đó có..... nguyên tố.....

VD: CO_2 , CuO , SO_2 , Na_2O , MgO ,,.....

2. Phân loại:

Chia làm 2 loại chính

a. Oxit.....:

Thường là oxit của..... và tương ứng với một axit.

VD: CO_2 tương ứng với axit.....

.....tương ứng với axit H_2SO_4 .

P_2O_5 tương ứng với axit H_3PO_4 .

b. Oxit bazơ:

Là oxit của kim loại và tương ứng với.....

VD: Na_2O tương ứng với bazơ NaOH

CuO tương ứng với bazơ.....

.....tương ứng với bazơ $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

3. Cách gọi tên:

a. Oxit bazơ: Tên kim loại + oxit (Chú ý: Fe, Cu đọc tên kèm hóa trị)

VD: Na_2O : Natri oxit; CaO :.....; Fe_2O_3 : Sắt (III) oxit;

FeO :....., CuO :.....

b. Oxit axit: Tiền tố + tên phi kim + tiền tố + oxit

Tiền tố: 1: mono (không đọc); 2: đi; 3: tri; 4: tetra; 5: penta

VD: SO_2 : lưu huỳnh đioxit; P_2O_5 : điphotpho pentaoxit

N_2O_5 :.....; lưu huỳnh trioxit

V. Điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm:

Đùng nóng: KMnO_4 , KClO_3 .



VI. Phản ứng phân hủy

- Định nghĩa: Phản ứng phân hủy là phản ứng hóa học trong đó..... chất sinh ra..... hay.....

