

# BÀI TẬP GIÁO KHOA

Thầy giáo : Nguyễn Quốc Tùng

# KHOA HỌC TỰ NHIÊN



Bài 10

OXIDE

## PHẦN 1: CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM

**Câu 1:** Oxit là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là

- A. Hydrogen.
- B. Oxygen.
- C. Nitrogen.
- D. Carbon.

**Câu 2:** Công thức hóa học nào sau đây là của oxit axit?

- A. CaO.
- B.  $CO_2$ .
- C.  $Fe_2O_3$ .
- D.  $Na_2O$ .

**Câu 3:** Oxit bazơ thường là oxit của

- A. Phi kim.
- B. Kim loại.
- C. Khí hiếm.
- D. Halogen.

**Câu 4:** Tên gọi của  $P_2O_5$  là

- A. Diphosphorus pentaoxide.
- B. Phosphorus oxide.
- C. Diphosphorus trioxide.
- D. Phosphorus pentaoxide.

**Câu 5:** Cho các oxit sau:  $Na_2O, SO_2, CuO, CO_2$ . Số oxit axit là

- A. 1.
- B. 2.
- C. 3.
- D. 4.

**Câu 6: Chất nào sau đây tác dụng với nước tạo thành dung dịch làm quỳ tím hóa đỏ?**

- A. BaO.
- B.  $P_2O_5$ .
- C.  $K_2O$ .
- D. MgO.

**Câu 7: Oxit nào sau đây tan trong nước tạo thành dung dịch bazơ (kiềm)?**

- A.  $Al_2O_3$ .
- B.  $Fe_3O_4$ .
- C.  $Li_2O$ .
- D.  $SiO_2$ .

**Câu 8: Công thức của Sắt (III) oxit là**

- A. FeO.
- B.  $Fe_2O_3$ .
- C.  $Fe_3O_4$ .
- D.  $Fe(OH)_3$ .

**Câu 9: Lưu huỳnh đioxit có công thức hóa học là**

- A.  $SO_3$ .
- B.  $S_2O$ .
- C.  $SO_2$ .
- D.  $H_2SO_4$ .

**Câu 10: Oxit nào được dùng để khử chua đất trồng trong nông nghiệp?**

- A. CaO.
- B.  $SO_2$ .
- C.  $CO_2$ .

D. CO.

**Câu 11: Oxit nào sau đây là oxit trung tính (không tạo muối)?**

A. CO.

B.  $CO_2$ .

C.  $Na_2O$ .

D. ZnO.

**Câu 12: Dãy gồm các oxit bazơ là**

A. CuO, NO, MgO.

B.  $Fe_2O_3$ , CaO,  $K_2O$ .

C.  $SO_2$ ,  $CO_2$ ,  $P_2O_5$ .

D.  $Al_2O_3$ , CO,  $P_2O_5$ .

**Câu 13: Cho oxit X tác dụng với nước tạo thành dung dịch làm quỳ tím hóa xanh. X là**

A.  $P_2O_5$ .

B.  $SO_3$ .

C. BaO.

D.  $SiO_2$ .

**Câu 14: Tỷ khối của một oxit carbon đối với khí oxygen là 1,375. Công thức oxit đó là**

A. CO.

B.  $CO_2$ .

C.  $C_2O$ .

D.  $C_2O_3$ .

**Câu 15: Phản ứng giữa  $SO_2$  và NaOH tạo ra muối và**

A.  $H_2$ .

B.  $O_2$ .

C.  $H_2O$ .

D.  $SO_3$ .

**Câu 16: Oxit nào có khả năng lưỡng tính (tác dụng được với cả acid và base)?**

A.  $Na_2O$ .

B.  $Al_2O_3$ .

C.  $MgO$ .

D.  $SO_2$ .

**Câu 17: Thành phần chính của cát trắng là oxit nào?**

A.  $CaO$ .

B.  $Al_2O_3$ .

C.  $SiO_2$ .

D.  $Fe_2O_3$ .

**Câu 18: Để phân biệt hai bột trắng  $CaO$  và  $P_2O_5$ , người ta có thể dùng**

A. Nước và quỳ tím.

B. Dung dịch  $HCl$ .

C. Quan sát bằng mắt thường.

D. Khí  $CO_2$ .

**Câu 19: Đốt cháy hoàn toàn 3,1 gam phosphorus trong oxygen dư thu được  $m$  gam  $P_2O_5$ . Giá trị của  $m$  là**

A. 7,1 gam.

B. 14,2 gam.

C. 3,55 gam.

D. 2,84 gam.

**Câu 20: Hiện tượng "hiệu ứng nhà kính" chủ yếu do sự gia tăng nồng độ khí nào trong khí quyển?**

A.  $O_2$ .

- B.  $N_2$ .
- C.  $CO_2$ .
- D.  $SO_2$ .

1B 2B 3B 4A 5B 6B 7C 8B 9C 10A 11A 12B 13C 14B 15C 16B 17C 18A 19A 20C

