

BÀI TẬP TUẦN 2 (23-27/3/2020)**Câu 1:** Oxit kim loại nào dưới đây là oxit axit?

- A. SO_3 B. Cu_2O C. CuO D. Fe_3O_4

Câu 2: Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy không khí là nhờ dựa vào tính chất:

- A. Khí oxi nhẹ hơn không khí B. Khí oxi nặng hơn không khí
C. Khí oxi dễ trộn lẫn với không khí D. Khí oxi ít tan trong nước

Câu 3: Oxit nào dưới đây **không** phải là oxit axit?

- A. CO_2 B. CO C. SiO_2 D. Cl_2O

Câu 4: Nếu đốt cháy hoàn toàn 2,4 gam cacbon trong 4,8 gam oxi thì thu được tối đa bao nhiêu gam CO_2 ?

- A. 6,6g B. 6,5g C. 6,4g D. 6,3g

Câu 5: Phần trăm về khối lượng của oxi cao nhất trong oxit nào cho dưới đây?

- A. CuO B. ZnO C. PbO D. MgO

Câu 6: Thiếc có thể có hoá trị II hoặc IV. Hợp chất có công thức SnO_2 có tên là:

- A. Thiếc penta oxit B. Thiếc oxit
C. Thiếc (II) oxit D. Thiếc (IV) oxit

Câu 7: Người ta thu khí oxi qua nước là do:

- A. Khí oxi nhẹ hơn nước B. Khí oxi tan nhiều trong nước
C. Khí O_2 tan ít trong nước D. Khí oxi khó hoá lỏng

Câu 8: Trong phòng thí nghiệm cần điều chế 4,48 lít O_2 (đktc). Dùng chất nào sau đây để có khối lượng nhỏ nhất :

- A. KClO_3 B. KMnO_4 C. KNO_3 D. H_2O (điện phân)

Câu 9: Nguyên liệu để sản xuất khí O_2 trong công nghiệp là phương án nào sau đây:

- A. KMnO_4 B. KClO_3 C. KNO_3 D. Không khí, H_2O

Câu 10: Cho các chất sau:

1. FeO 2. KClO_3 3. KMnO_4
4. CaCO_3 5. Không khí 6. H_2O

Những chất được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là:

- A. 1, 2, 3, 5 B. 2, 3, 5, 6 C. 2, 3 D. 2, 3, 5

Câu 11: Chọn định nghĩa phản ứng phân huỷ đầy đủ nhất:

- A. Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong đó một chất sinh ra một chất mới
B. Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong đó một chất sinh ra hai chất mới
C. Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong đó một chất sinh ra hai hay nhiều chất mới
D. Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học có chất khí thoát ra

Câu 24: Tên gọi của các oxit sau: CuO , CO_2 , Fe_3O_4 lần lượt là:

- A. Đồng oxit, cacbon đioxit, oxit sắt từ B. Đồng oxit, cacbon đioxit, sắt (III) oxit
C. Đồng (II) oxit, cacbon đioxit, oxit sắt từ D. Đồng (II) oxit, cacbon oxit, oxit sắt từ

Câu 25: Oxi hóa 16,8 lít khí SO_2 (đktc) thu được 4,8 gam SO_3 . Tính hiệu suất phản ứng:

- A. 80% B. 85% C. 90% D. 81%