

TÍNH CHẤT CỦA OXI

Họ và tên: Lớp:

Câu 1: Đốt sắt trong khí O_2 , thu được oxit sắt từ Fe_3O_4 . Muốn điều chế 23,2 gam Fe_3O_4 thì khối lượng Fe cần có là

- A. 13,8 gam. B. 16,8 gam. C. 14,8 gam. D. 12,8 gam.

Câu 2: Oxi **không** có tính chất nào sau đây?

- A. Tan nhiều trong nước. B. Không mùi.
C. Không màu. D. Nặng hơn không khí.

Câu 3: Khí oxi có tính chất hóa học là:

- A. Tác dụng với kim loại. B. Tác dụng với hợp chất.
C. Tác dụng với phi kim. D. Cả ba tính chất trên

Câu 4: Nguyên tố chiếm hàm lượng nhiều nhất trên trái đất là

- A. nguyên tố oxi. B. nguyên tố hiđro.
C. nguyên tố nhôm. D. nguyên tố silic.

Câu 5: Chất nào sau đây **không** bị cháy trong khí oxi (O_2)?

- A. Mg (r). B. H_2SO_4 (dd). C. CH_4 (k). D. H_2 (k).

Câu 6: Chất nào **không** tác dụng được với oxi?

- A. Sắt. B. Lưu huỳnh. C. Photpho. D. Vàng.

Câu 7: Oxi phản ứng với nhóm chất nào dưới đây?

- A. C, Cl_2 , Na. B. C, CH_4 , Cu. C. Na, C_4H_{10} , Au. D. Au, N_2 , Mg.

Câu 8: Phát biểu nào sau đây về oxi là **không** đúng?

- A. Oxi không có màu và vị.
B. Oxi cần thiết cho sự sống.
C. Oxi là phi kim hoạt động hóa học mạnh, nhất là ở nhiệt độ cao.
D. Oxi tạo oxit axit với hầu hết kim loại.

Câu 9: Chọn phát biểu đúng:

- A. Oxi là chất khí tan ít trong nước và nhẹ hơn không khí.
B. Oxi là chất khí tan vô hạn trong nước và nặng hơn không khí.
C. Khí oxi dễ dàng tác dụng với được nhiều đơn chất (kim loại, phi kim) và hợp chất.
D. Ở nhiệt độ cao, khí oxi dễ dàng tác dụng với được nhiều đơn chất (kim loại, phi kim) và hợp

Câu 10: Khối lượng (gam) và thể tích (lít) khí oxi đủ dùng để đốt cháy hoàn toàn 3 gam cacbon lần lượt là:

- A. 5,6 và 8. B. 8 và 5,6. C. 6,4 và 4,48. D. 4,48 và 6,4.