

BÀI 27: ĐIỀU CHẾ KHÍ OXI- PHẢN ỨNG PHÂN HỦY

Câu 1: Chọn định nghĩa phản ứng phân hủy đầy đủ nhất:

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

Câu 2: Các chất dung để điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm là

- A. $KClO_3$
- B. $KMnO_4$
- C. $CaCO_3$
- D. Cả A & B

Câu 3: Trong phòng thí nghiệm khi đốt cháy oxi ở nhiệt độ cao được oxi sắt từ (Fe_3O_4). Số gam kali pemanganat $KMnO_4$ cần dùng để điều chế lượng khí oxi dùng cho phản ứng trên là:

- A. 3,16g
- B. 9,48g
- C. 5,24g
- D. 6,32g

Câu 4: Có những cách nào điều chế oxi trong công nghiệp

- A. Dùng nguyên liệu là không khí
- B. Dùng nước làm nguyên liệu
- C. Cách nào cũng được
- D. A&B

Câu 5: Phản ứng phân hủy là

- A. $Ba + 2HCl \rightarrow BaCl_2 + H_2$
- B. $Cu + H_2S \rightarrow CuS + H_2$
- C. $MgCO_3 \rightarrow MgO + CO_2$
- D. $KMnO_4 \rightarrow MnO + O_2 + K_2O$

Câu 6: Nhiệt phân 12,25g $KClO_3$ thấy có khí bay lên. Tính thể tích của khí ở đktc

- A. 4,8 lít
- B. 3,36 lít
- C. 2,24 lít
- D. 3,2 lít

Câu 7: $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$. Tổng hệ số của chất tham gia và sản phẩm là

- A. 2&5
- B. 5&2
- C. 2&2
- D. 2&3

Câu 8: Số sản phẩm tạo thành của phản ứng phân hủy là

- A. 2
- B. 3
- C. 2 hay nhiều sản phẩm
- D. 1

Câu 9: Tính khối lượng $KMnO_4$ biết nhiệt phân thấy 2,7552 lít khí bay lên

- A. 38,678g
- B. 38,868g
- C. 37,689g
- D. 38,886g

Câu 10: Chọn nhận xét đúng

- A. Phản ứng phân hủy là một dạng của phản ứng hóa học
- B. Phản ứng hóa hợp là phản ứng oxi hóa khử
- C. Phản ứng phân hủy là phản ứng sinh ra duy nhất 2 chất mới
- D. Cả A và C đều đúng

Câu 11: Trong phòng thí nghiệm khi đốt cháy oxi ở nhiệt độ cao được oxi sắt từ (Fe_3O_4). Số gam sắt và khí oxi dùng để điều chế 2,32g oxit sắt từ lần lượt là:

- A. 0,84g và 0,32g
- B. 2,52g và 0,96g
- C. 1,68g và 0,64g
- D. 0,95g và 0,74g

Câu 12: Cho phản ứng $2KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$. Tổng hệ số sản phẩm là

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

Câu 13: Trong phòng thí nghiệm, người ta điều chế O_2 bằng cách nhiệt phân $KClO_3$ hay $KMnO_4$ hoặc KNO_3 . Vì lí do nào sau đây?

- A. Dễ kiếm, rẻ tiền
- B. Giàu oxi và dễ phân hủy ra oxi
- C. Phù hợp với thiết bị hiện đại
- D. Không độc hại

Câu 14: Phương trình không điều chế oxi trong phòng thí nghiệm

- A. $2KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$
- B. $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$
- C. $2KClO_3 + MnO_2 \rightarrow 2KCl + 3O_2$
- D. $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$

Câu 15: Số gam kali pemanganat $KMnO_4$ cần dùng để điều chế được 2,24 lít lít khí oxi (đktc) là:

- A. 20,7g
- B. 42,8g
- C. 14,3g
- D. 31,6g

ĐÁP ÁN

1	C	6	B	11	C
2	D	7	A	12	C
3	D	8	C	13	B
4	D	9	B	14	D
5	C	10	A	15	D