



**Câu 13.** Cho 2,479 lít khí  $\text{CO}_2$  ở điều kiện chuẩn tác dụng vừa đủ với dung dịch barium hydroxide tạo bari cacbonat và nước. Khối lượng barium carbonate tạo ra là:

- A. 9,85 gam.      B. 19,7 gam.      C. 39,4 gam.      D. 29,55 gam.

**Câu 14.** Tính phần trăm khối lượng các chất có trong các oxide sau:  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ;  $\text{Al}_2\text{O}_3$

**Câu 15.** Xác định công thức của các hợp chất sau:

- Hợp chất tạo thành bởi magie và oxi có phân tử khối là 40, trong đó phần trăm về khối lượng của chúng lần lượt là 60% và 40%.
- Hợp chất tạo thành bởi lưu huỳnh và oxi có phân tử khối là 64, trong đó phần trăm về khối lượng của oxi là 50%.
- D có khối lượng mol phân tử là 126g; thành phần % về khối lượng của các nguyên tố: 36,508% Na; 25,4% S còn lại là O.
- E có 24,68% K; 34,81% Mn; 40,51%O. E nặng hơn  $\text{NaNO}_3$  1,86 lần.
- F chứa 5,88% về khối lượng là H còn lại là của S. F nặng hơn khí hidro 17 lần.
- G có 3,7% H; 44,44% C; 51,86% O. G có khối lượng mol phân tử bằng Al.
- H có 28,57% Mg; 14,285% C; 57,145% O. Khối lượng mol phân tử của H là 84g.