

BÀI 6: TÍNH THEO PHƯƠNG TRÌNH HOÁ HỌC

Câu 1:

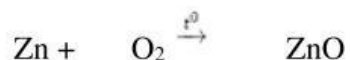
Phản ứng hoàn toàn khi có ít nhất _____ chất tham gia phản ứng hết sau khi kết thúc phản ứng. Chất tham gia phản ứng nào hết trước được gọi là chất _____ và chất tham gia phản ứng nào vẫn còn lại sau phản ứng sẽ gọi là chất _____.

Phản ứng không hoàn toàn thì các chất tham gia phản ứng đều _____.

Trong trường hợp các chất tham gia phản ứng đều hết, người ta nói phản ứng _____.

Câu 2: Đốt cháy hoàn toàn 13 gam Zn trong khí oxi thu được ZnO.

a) Hãy cân bằng phương trình hoá học:



b) Tính khối lượng ZnO thu được. (Zn= 65g/mol; O=16g/mol)

Vậy khối lượng của ZnO là

Câu 3:

Cho 4,8 gam Mg tác dụng với dung dịch chứa 3,65 gam hydrochloride acid (HCl) thu được magnesium chloride (MgCl_2) và khí hydrogen. Thể tích khí H_2 thu được ở điều kiện tiêu chuẩn là:

- A. 2,2400 lít
- B. 2,4790 lít
- C. 1,2395 lít
- D. 4,5980 lít

Câu 4: Nếu đốt 12 gam carbon trong oxygen dư thu được 39,6 gam CO_2 thì hiệu suất phản ứng là

- A. 90%
- B. 85%
- C. 100%
- D. 95%