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:

$$Zn + \quad O_2 \xrightarrow{t^0} \quad ZnO$$

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

Vậy khối lượng của ZnO là

LIVEWORKSHEETS

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 CO2 thì hiệu suất phản ứng là

A. 90%

B. 85%

C. 100%

D. 95%

LIVEWORKSHEETS