Họ và tên _____ Lớp _____

LUYỆN TẬP

TÍNH THEO PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Câu 1: Khẳng nào dưới đây không đúng khi nói về tính toán theo phương trình

A Tính toán theo phương trình cần viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra

B Tính toán theo phương trình cần viết ra sơ đồ phản ứng xảy ra

C Sử dụng linh hoạt công thức tính khối lượng hoặc tính thể tích ở điều kiện tiêu chuẩn

D Cần tiến hành tính số mol của các chất tham gia

Câu 2: Cho 2,7g Aluminium (Nhôm) tác dụng với Oxygen, sau phản ứng thu được bao nhiêu Aluminium Oxygen

A 1,02 gam

B 20,4 gam

C 10,2 gam

D 5,1 gam

Câu 3: Cho 5,6g Sắt tác dụng với dung dịch Hydrochloric acid loãng thu được bao nhiêu ml khí H_2

A 2,24 ml

B 20,4 ml

C $2,24.10^{-3}ml$

D 0,0224 ml

Câu 4: Đốt cháy hoàn toàn 6,4 gam Sulfur trong Oxygen dư sau phản ứng thu được V lít Sulfur dioxide (SO_2) ở điều kiện tiêu chuẩn. Giá trị của V là

A 2,24 lít

B 4,48 lít

C 3,36 lít

D 1,12 lít

Câu 5: Cho phương trình hóa học:

$2Al + 6HCl \longrightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$

Để thu được 6,72 lít khí H_2 ở đktc cần bao nhiêu mol Al

A 0,3 mol

B 0,1 mol

C 0,2 mol

D 0,5 mol

LIVEWORKSHEETS

Câu 6: Nung 6,72g Fe trong không khí thu được Iron (II) oxide. Tính m_{FeO} và V_{O_2}

A 1,344g và 0,684 lít

B 2,688 lít và 0,864g

C 1,344 lít và 8,64g

D 8,64g và 2,234 lít

Câu 7: Cho 8,45g Zine (Zn) tác dụng với 5,376 lít khí Chlorine (đktc). Hỏi chất nào sau phản ứng còn dư

A Zn

B Cả 2 chất

C Cl

D Không có chất dư

Câu 8: Cho 98g Sulfuric acid (H_2SO_4) loãng 20% phản ứng với thanh Aluminium (Nhôm) thấy có khí bay lên. Xác định thể tích khí đó.

A 4,8 lít

B 2,24 lít

C 4,48 lít

D 0,345 lít

Câu 9: Để điều chế 5,85g NaCl thì cần bao nhiêu gam Na và bao nhiêu lít Cl_2 (đktc). Biết H=80%

A 1,12 lít và 1,4 gam

B 11,2 gam và 1,4 lít

C 11,2 lít và 1,4 gam

D 1,12 gam và 1,4 lít

Câu 10: Trộn 10,8g bột Aluminium (Nhôm) với bột Sulfur (Lưu huỳnh) dư. Cho hỗn hợp vào ống nghiệm và đun nóng để phản ứng xảy ra thu được 25,5gam Al_2S_3. Tính hiệu suất phản ứng

A 85%

B 90%

C 80%

D 92%

PHẦN 2

THE END

LIVEWORKSHEETS