Họ và tên _____ Lớp _____

LUYỆN TẬP

TÍNH THEO PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Câu 1: Khẳng định 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 Cần tiến hành tính số mol của các chất tham gia

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

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

Câu 2: Cho 6,5g zinc (Kẽm) tác dụng với hydrochloric acid (HCl), sau phản ứng thu được bao nhiêu zinc chloride

A 1,36 gam

B 20,4 gam

C 13,6 gam

D 5,1 gam

Câu 3: Cho 11,2g Sắt tác dụng với dung dịch hydrochloric acid loãng thu được bao nhiêu ml khí H_2

A 4958 ml

B 49,58 ml

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

D 4,985 Lít

Câu 4: Đốt cháy hoàn toàn 12,8 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 9916 lít

B 9,916 lít

C 0,916lít

D 99,16 lít

Câu 5: Cho phương trình hóa học:

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

Để thu được 3,36 lít khí H_2 ở đktc cần bao nhiêu mol Al

A 0,32 mol

B 0,14 mol

C 0,24 mol

D 0,56 mol

LIVEWORKSHEETS

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

A 1,4874g và 0,684 lít

B 2,688 lít và 0,864g

C 1,4874 lít và 8,64g

D 8,64g và 2,234 lít

Câu 7: Cho 8,45g zinc (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_2

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 4,80 lít

B 2,24 lít

C 4,958 lít

D 0,345 lít

Câu 9: Để đốt cháy hoàn toàn a gam Al cần dùng hết 12,8 gam oxygen. Sau phản ứng sản phẩm là Al_2O_3 Giá trị của a là

A 16,2 gam

B 10,8 gam

C 1,44 gam

D 14,4 gam

Câu 10: Trộn 5,4 gam 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 12,75 gamAl_2S_3 Tính hiệu suất phản ứng là bao nhiêu?

A 85%

B 90%

C 80%

D 92%

PHẦN 2

THE END

LIVEWORKSHEETS