

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** $2,24 \cdot 10^{-3} \text{ ml}$
- 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:



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

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