

Tuần 17

LUYỆN TẬP

Bài tập tính theo phương trình hóa học.

Các bước tiến hành làm bài tập

- Viết phương trình hóa học.
- Tính số mol theo công thức $n = m/M$ hoặc nếu đề cho lít ở đkc thì tính số mol $n = V/24,79$
- Cân bằng phương trình đặt tỉ lệ số mol và áp dụng quy tắc tam xuất nhân chéo chia ngang để tìm số mol chất cần tìm.
- Tính khối lượng ($m = n \cdot M$) hoặc thể tích khí ở đktc ($V = n \times 24,79$)

Bài tập

Bài 1: Cho 11,2 g iron (Fe) tác dụng vừa đủ với HCl. Sau phản ứng thu được FeCl₂ và khí H₂.

Ptrình : $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

- Lập phương trình hoá học
- Tìm khối lượng của FeCl₂ tạo ra sau phản ứng
- Tìm khối lượng của HCl
- Tính thể tích khí H₂ ở đkc

Bài 2: Cho 10 g CaCO₃ vào một bình kín rồi đun nóng tới khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được CaO và CO₂.

- Tìm thể tích khí CO₂ ở đktc
- Tính khối lượng CaO tạo thành sau phản ứng

Bài 3: Cho 32 g Oxi tác dụng vừa đủ với Magietheo phương trình sau

$\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$

- Lập phương trình hoá học.
- Tìm khối lượng của Mg trong phản ứng.
- Tìm khối lượng của Magie oxit tạo thành

Bài 4: Cho 48 g Fe₂O₃ tác dụng vừa đủ với HCl.

Theo pt sau : $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$

- a. Lập phương trình hoá học.
- a. Tìm khối lượng của FeCl_3 tạo thành
- b. Tìm khối lượng của HCl