

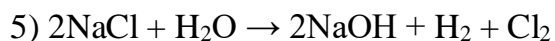
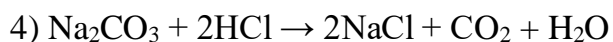
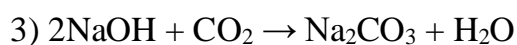
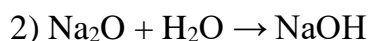
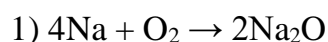
Đáp án đề thi giữa kì 1 lớp 9 môn Hóa - Đề 3

I. Câu hỏi trắc nghiệm khách quan

1 C	2 B	3 C	4 D	5 B	6 B
7 D	8 C	9 A	10 A	11 A	12 C

II. Tự luận

Câu 1.



Câu 2.

Trích mẫu thử và đánh số thứ tự

Nhúng quỳ tím vào 5 dung dịch trên, thu được kết quả sau:

Nhóm 1: Làm quỳ chuyển màu đỏ: HCl, H₂SO₄

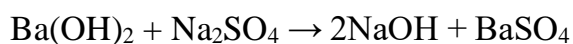
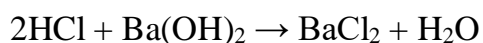
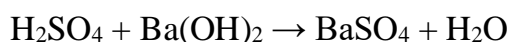
Nhóm 2: Làm quỳ tím chuyển màu xanh: Ba(OH)₂

Nhóm 3: Không làm đổi màu quỳ tím: Na₂SO₄, KNO₃

Nhỏ dung dịch Ba(OH)₂ vào nhóm 1, dung dịch nào cho kết tủa trắng là H₂SO₄, dung dịch không thấy hiện tượng gì là HCl (Có xảy ra phản ứng nhưng không quan sát được hiện tượng)

Nhỏ dung dịch Ba(OH)₂ vào nhóm 3, dung dịch cho kết tủa trắng là Na₂SO₄, dung dịch không thấy hiện tượng gì là KNO₃

Phương trình hóa học xảy ra là:



Câu 3.

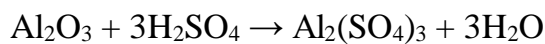
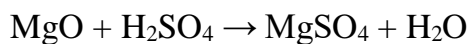
Ta có:

$$n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 0,04 \text{ mol}$$

Gọi số mol của MgO và Al_2O_3 lần lượt là x, y

Theo đề bài ta có: $40x + 102 y = 1,82$ (1)

PTHH:



Theo phương trình: $n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = x + 3y = 0,05$ (2)

Giải hệ phương trình (1), (2) được: $x = 0,02$; $y = 0,01$

Thành phần % khối lượng của mỗi chất trong hỗn hợp:

Câu 4.

Khối lượng FeS_2 có trong 80 tấn quặng FeS_2 là:

(tấn)

Sơ đồ quá trình sản xuất H_2SO_4 từ quặng pirit sắt:



Theo PTPƯ: 32 98 gam

$$64 \text{ tấn} \rightarrow \frac{64.98}{32} = 196 \quad (\text{tấn})$$

Nhưng thực tế chỉ thu được 147 tấn H_2SO_4

Hiệu suất quá trình sản xuất H_2SO_4 :

$$H = \frac{147}{196}.100\% = 75\%$$