

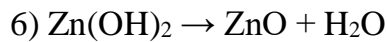
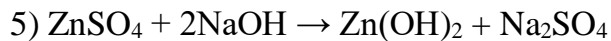
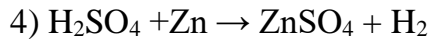
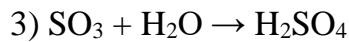
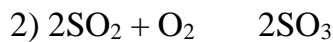
Đáp án hướng dẫn giải đề thi giữa kì 1 Hóa 9 - Đề 2

I. Phần trắc nghiệm

1 D	2 A	3 A	4 A	5 B	6 B	7 C	8 C
9 D	10 C	11 C	12 C	13 B	14 C	15 A	16 C

II. Tự luận

Câu 1.



Câu 2. Trích mẫu thử và đánh số thứ tự

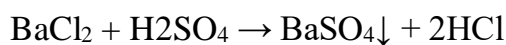
Nhúng quỳ tím vào 4 dung dịch trên:

Chất làm quỳ tím chuyển sang màu xanh là KOH.

Chất làm quỳ tím chuyển màu đỏ H_2SO_4 .

Chất không làm đổi màu quỳ tím là NaCl và BaCl_2

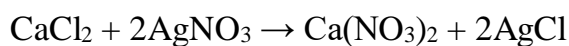
Nhỏ dung dịch H_2SO_4 vào 2 dung dịch NaCl và BaCl_2 , chất nào phản ứng tạo kết tủa trắng là BaCl_2 , còn NaCl không phản ứng với dung dịch H_2SO_4



Câu 3.

a) Khi cho dung dịch CaCl_2 vào dung dịch AgNO_3 , thấy có kết tủa AgCl màu trắng xuất hiện, dung dịch không màu bị vẩn đục.

Phương trình hóa học của phản ứng:



$$0,005 \quad 0,01 \quad \quad 0,005 \quad 0,01$$

b) Số mol CaCl_2 bằng: $n_{\text{CaCl}_2} = 2,22/111 = 0,02 \text{ mol}$

Số mol AgNO_3 bằng: $n_{\text{AgNO}_3} = 1,7 / 170 = 0,01 \text{ mol}$

Kết thúc phản ứng: AgNO_3 phản ứng hết, CaCl_2 còn dư: $0,02 - 0,005 = 0,015 \text{ mol}$

Khối lượng kết tủa AgCl thu được bằng: $m_{\text{AgCl}} = n_{\text{AgCl}} \cdot M_{\text{AgCl}} = 0,01 \cdot 143,5 = 1,435 \text{ gam}$