

Đáp án hướng dẫn giải đề thi giữa học kì 1 lớp 8 môn Hóa

Phần 1. Trắc nghiệm

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

Phần 2. Tự luận

Câu 1.

- a) Natri + Nước -----> Natri hidroxit + hidro
b) Sắt (II) clorua + Bạc nitrat -----> Sắt (II) nitrat + bạc clorua

Câu 2.

Gọi công thức hóa học của hợp chất có dạng: M_2O_3

Áp dụng công thức

Thay số ta được

$$NTK (M) = 27$$

=> M là nguyên tố nhôm, kí hiệu hóa học: Al

b) Công thức hóa học của hợp chất: Al_2O_3

Phân tử khối: $2.27 + 3.16 = 102 \text{ đvC}$

Câu 3.

a) $FeCl_3 + 3KOH \rightarrow Fe(OH)_3 + 3KCl$

b) Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng

$$m_{FeCl_3} + m_{KOH} = m_{Fe(OH)_3} + m_{KCl}$$

$$m_{FeCl_3} = m_{Fe(OH)_3} + m_{KCl} - m_{KOH}$$

$$m_{FeCl_3} = 2,14 + 4,47 - 3,36 = 3,25 \text{ gam}$$