

Đáp án hướng dẫn giải đề thi giữa kì 1 hóa 8

Phần I. Trắc nghiệm khách quan

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

Phần II. Tự luận

Câu 1.

- a) Liên kết, khả năng liên kết, liên kết, electron, sự sắp xếp của chúng
- b) Nói khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử vì: khối lượng của electron rất nhỏ so với khối lượng của proton và notron (khối lượng hạt nhân) nên coi khối lượng của nguyên tử xấp xỉ bằng khối lượng của proton và notron.

Câu 2.

- a) Công thức hóa học của hợp chất có dạng:

Ta có:

Công thức hóa học của hợp chất là $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

Phân tử khối = $2.56 + 32.3 + 16.4.3 = 400$ đvC

b)

Công thức hóa học của hợp chất có dạng

Ta có

Công thức hóa học của hợp chất là $\text{Al}(\text{OH})_3$

Câu 3. Gọi công thức hóa học của hợp chất X là: S_xO_y (x,y: nguyên dương)

Áp dụng công thức:

$$\Rightarrow x = 1, y = 3$$

Công thức hóa học của hợp chất khí X là SO_3