

Câu 1.

Biết trong hợp chất giữa S và H thì S có hóa trị II Công thức hóa học thỏa mãn là

- A** H_2S
- B** HS
- C** H_4S
- D** HS_2

Câu 2.

Hợp chất giữa Cr hoá trị II và hoá trị III có công thức hoá học đúng là

- A** CrPO_4
- B** Cr_{23}
- C** Cr_{32}
- D** Cr_2

Câu 3.

Hợp chất của P và H, trong đó P có hóa trị III là

- A** P_3H
- B** PH
- C** PH_3
- D** P_3H_3

Câu 4.

Cho biết:

- Công thức hoá học của hợp chất tạo nên từ nguyên tố X với nhóm hoá trị III là XPO_4
 - Công thức hóa học của hợp chất tạo nên từ nhóm nguyên tử Y với H là H_3Y
- Công thức hoá học của hợp chất tạo nên từ X và Y là

- A** X_2Y_3
- B** XY
- C** XY_2
- D** X_2Y

Câu 5.

Từ hoá trị của Al trong Al_2O_3 Hãy chọn công thức hoá của hợp chất giữa Al liên kết với gốc có hóa trị II trong số các công thức sau:

- A** Al_{23}
- B** AlSO_4
- C** Al_{32}
- D** Al_3

Câu 6.

Hợp chất nào sau đây C có hóa trị II?

- A** CaCO_3
- B** CH_4
- C** CO
- D** CO_2

Câu 7.

Một hợp chất có phân tử gồm: 3 Ca, 2 P, 8 O Công thức nào sau đây là đúng?

- A Ca_{23}
- B CaPO_4
- C Ca_{32}
- D Ca_3PO_4

Câu 8.

Công thức hoá học nào sau đây viết đúng?

- A Kali clorua KCl_2
- B Kali sunfat K_2
- C Kali sunfit KSO_3
- D Kali sunfua K_2S

Câu 9.

Kim loại X có hoá trị III, công thức muối sunfat của kim loại X là

- A XSO_4
- B X_3
- C X_{23}
- D X_3SO_4

Câu 10.

N có hóa trị IV trong công thức hóa học nào sau đây?

- A NO
- B N_2O
- C N_2O_3
- D NO_2