

**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  $\text{Ca}_{23}$
- B  $\text{CaPO}_4$
- C  $\text{Ca}_{32}$
- D  $\text{Ca}_3\text{PO}_4$

**Câu 8.**

Công thức hoá học nào sau đây viết đúng?

- A Kali clorua  $\text{KCl}_2$
- B Kali sunfat  $\text{K}_2$
- C Kali sunfit  $\text{KSO}_3$
- D Kali sunfua  $\text{K}_2\text{S}$

**Câu 9.**

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

- A  $\text{XSO}_4$
- B  $\text{X}_3$
- C  $\text{X}_{23}$
- D  $\text{X}_3\text{SO}_4$

**Câu 10.**

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

- A NO
- B  $\text{N}_2\text{O}$
- C  $\text{N}_2\text{O}_3$
- D  $\text{NO}_2$