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?

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS