Avaliação 3ª aula (fórmulas químicas) valerá 25 pontos leia e responda com atenção e entregue em enviar.

1-Dê a fórmula de Lewis correspondente de cada par de elementos químicos abaixo:

a) Aℓ e F

b) Aℓ e S

c) K e I

d) Mg e H

2-Monte a fórmula eletrônica e a estrutural para os seguintes compostos:

HCℓ

CH4

NH2

Considerando a molécula de CO2 :

3- Assinale a resposta correta com um X.

 Os símbolos químicos C, Ca, F e P representam, respectivamente, os elementos**:**

[A] cálcio, carbono, flúor e potássio.

[B] carbono, cálcio, fósforo e flúor.

[C] carbono, cálcio, flúor e fósforo.

4 - As representações simbólicas S, S8 e 8S correspondem, respectivamente:

 [A] uma molécula de enxofre, oito átomos de enxofre e oito moléculas de enxofre.

[B] um átomo de enxofre, oito átomos de enxofre e uma octoatómica de enxofre

 [C] um átomo de enxofre, uma molécula octoatómica (com 8 atomos) de enxofre e oito átomos de enxofre.Escreva a sua fórmula

5- Represente a molécula da substância de fórmula química:

[A] P3H

[B] 3PH

[C] PH3