

**QUÍMICA****QUESTÃO 005**

O composto $K_{26,53\%}Cr_{35,37\%}O_{38,1\%}$ é um sólido cristalino laranja-avermelhado, solúvel em água e insolúvel em álcool. O mesmo é utilizado como agente oxidante, em meio ácido. (dado: K = 39g/mol; Cr = 52g/mol; O = 16g/mol)

- Calcule a fórmula mínima do composto, considerando as % em massa.
- A utilização do $K_{26,53\%}Cr_{35,37\%}O_{38,1\%}$, em meio ácido, em uma reação com álcool etílico ($CH_3 - CH_2 - OH$), da origem a um produto orgânico "X". Qual a estrutura desse produto orgânico "X"?
- Qual a variação do nox do carbono na transformação de álcool etílico em produto "X"?