

|  |
| --- |
| ***Prof. Brunno Laburu*** |
| ***QUESTÕES DO SIMULADO LICEU 1ª SÉRIE*** |

1 – No processo de produção do sal refinado, a lavagem do sal marinho provoca a perda do iodo natural, sendo necessário, depois, acrescentá-lo na forma de **iodeto de potássio**. Outra perda significativa é a de íons magnésio, presentes no sal marinho na forma de **cloreto de magnésio** e **sulfato de magnésio**. Durante este processo são também adicionados alvejantes como o **carbonato de sódio**.

As fórmulas representativas das substâncias em negrito no texto anterior são, respectivamente:

a) KI, MgCl, MgSO4 e NaCO3.

b) K2I, MgCl2, Mg2SO4 e NaCO3.

c) K2I, Mg2Cl, MgSO4 e Na(CO3)2.

**d) KI, MgCl2, MgSO4 e Na2CO3.**

e) KI2, Mg2Cl, Mg(SO4)2 e NaCO3.

2 – Quantos elementos químicos compõem o sulfato cúprico pentaidratado?

a) 7

b) 6

c) 5

**d) 4**

e) 3