

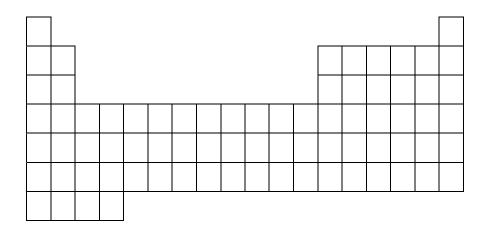
			CLASSIFICAÇÃO
N. °	NOME: _	TURMA: A	

Voltamos a bordo da nave Silnormax. No caminho para a Terra, marcado o rumo para a estrela amarela, resolves descansar um pouco. No entanto, pouco tempo depois de te recostares na tua cabine, o Imediato da nave vem chamar-te: Houve uma intoxicação a bordo. É necessário determinar o que causou a intoxicação, para prevenir o aparecimento de mais casos. Começas por investigar a água distribuída na nave. Depois das primeiras análises, verificas que a presença de uma substância estranha.

Através de um método experimental, concluis que o átomo tem electrões distribuídos por 5 sub - níveis diferentes. Num destes sub - níveis existem dois electrões desemparelhados e dois emparelhados.

1. Qual a distribuição electrónica deste elemento químico? Justifica.

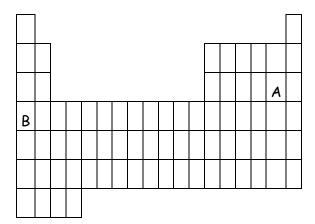
Considera o seguinte esboço de Tabela Periódica:



2. Representa, na Tabela Periódica, o elemento de que estávamos a falar.

Outro método indica-nos que o elemento químico pode representar perigo para pessoas. Testes de várias naturezas indica-nos que um dos electrão de valência do átomo

$$(3, 0, 0, +\frac{1}{2})$$



2. Representa na Tabela Periódica um elemento que tenha um melhor comportamento para funcionar numa célula fotoeléctrica.

3. Finalmente, conseguimos determinar que o ião a que este elemento dá origem, tem menor raio do que o átomo. Que sinal tem o ião forma a substância em análise.

4. As substâncias A e B, originam iões. Qual é a substância que origina o ião de maior e menor raio.