

FORMAÇÃO EM

DESENVOLVIMENTO DE RECURSOS DIDÁTICOS PARA ENSINAR STEM COM
TECNOLOGIA

4ª TAREFA

DISCIPLINA : FÍSICO-QUÍMICA

ANO : 10º ANO

TEMA : Tabela Periódica

Nome do aluno : _____

Considera o extrato da Tabela Periódica (as letras A a I não correspondem a símbolos químicos).

Complete as afirmações seguintes com as letras A a I.

1	2	13	14	15	16	17	18
D							B
C			F				G
	H				I	A	
E							

- A. O gás nobre de maior número atómico é _____.
- B. O elemento _____ é um halogéneo.
- C. O elemento _____ forma preferencialmente aniões mononegativos.
- D. Ao elemento _____ falta apenas dois eletrões para ter uma distribuição eletrónica igual à de um gás nobre.
- E. O elemento _____ tem tendência a perder dois eletrões de valência.
- F. O elemento _____ tem a seguinte configuração eletrónica: $1s^2 2s^2 2p^2$.
- G. O elemento _____ é um metal alcalino terroso.
- H. O elemento _____ é o metal alcalino com maior valor de raio atómico.
- I. O elemento do 2º período com menor valor de energia de 1ª energia de ionização _____.
- J. O elemento que apresenta 6 eletrões de valência _____.
- K. O elemento mais abundante do Universo _____.

