

1. Observa o seguinte extrato da Tabela Periódica, onde as letras que representamos elementos não são os verdadeiros símbolos químicos.

	1																	18	
	A	2																	
	B																		
	E	F																	

Com a informação da figura, completa correctamente as seguintes afirmações.

- 1.1. O número atómico do elemento representado pela letra C é \_\_\_\_\_.
- 1.2. Indica a letra que representa:
  - 1.2.1. um metal alcalinoterroso \_\_\_\_\_.
  - 1.2.2. um halogéneo \_\_\_\_\_.
  - 1.2.3. um gás nobre \_\_\_\_\_.
- 1.3. Relativamente ao elemento representado por B, indica uma letra que representa:
  - 1.3.1. um elemento do mesmo grupo \_\_\_\_\_
  - 1.3.2. um elemento do mesmo período \_\_\_\_\_
  - 1.3.3. um elemento com propriedades químicas semelhantes \_\_\_\_\_
- 1.4. Completa a frase seguinte indicando o número correto.

O número de electrões de valência dos átomos do elemento representado por G é \_\_\_\_\_.