

**Escola Secundária D. Sancho II Elvas**  
**Física e Química A**  
 10º Ano de escolaridade – ano lectivo 2007/2008  
 FICHA DE TRABALHO  
 Tabela Periódica

1. De entre as afirmações que se seguem seleccione as verdadeiras para o elemento de configuração electrónica:



- 1.1. É um elemento representativo;
- 1.2. É um elemento do bloco p e do grupo 12;
- 1.3. Situa-se no grupo 4 e no 5º período;
- 1.4. Pertence ao grupo 15;
- 1.5. Pertence ao mesmo período que o gás nobre de número atómico 36.

2. Classifique como verdadeira ou falsa cada uma das seguintes afirmações relativamente à Tabela Periódica.

- 2.1.  ${}_{20}X$  e  ${}_{14}Y$  pertencem ao bloco p;
- 2.2. Os elementos  ${}_{11}X$  e  ${}_{19}Y$  pertencem ao mesmo grupo;
- 2.3. Dois elementos do mesmo grupo podem ter os seus electrões distribuídos por um número diferente de subníveis de energia;
- 2.4. Dois elementos do mesmo grupo, no estado fundamental, têm necessariamente os seus electrões distribuídos por um número diferente de subníveis de energia.

3. Considere o seguinte extracto da Tabela Periódica:

																				4
1													9						8	
	3																			5
2						6														
									7											

- 3.1. Indique:
  - 3.1.a. quantos electrões de valência tem o elemento 2;
  - 3.1.b. por quantos níveis de energia se distribuem os electrões do elemento 8;
  - 3.1.c. o bloco (s, p ou d) a que pertencem os elementos representados;
  - 3.1.d. escreva a configuração electrónica dos elementos 9 e 3.

4. Um elemento X tem três energias de remoção electrónica.

- 4.1. Diga por que motivo se poderia afirmar que “esse elemento pode ser o boro  ${}_{5}B$ ”.
- 4.2. Escreva a configuração electrónica do Boro.
- 4.3. Indique, justificando, o bloco, o grupo e o período a que pertence o elemento boro.