



AGRUPAMENTO VERTICAL DE ESCOLAS DE FRAZÃO

ESCOLA E.B. 2,3 DE FRAZÃO

Ficha de Trabalho Nº 1

APOIO DE CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS – 9º Ano

Nome: _____ Nº: _____ Turma: _____ Data: ____/____/2012

Estrutura e constituição dos átomos

1. Completa corretamente as frases que se seguem:

- (A) Todos os átomos são constituídos por um _____ que tem carga positiva e por uma _____ que têm carga _____. A carga global dos átomos é _____.
- (B) O núcleo dos átomos é constituído por partículas de _____ tipos diferentes: os _____ que não têm carga elétrica e os _____ que têm carga elétrica _____.

2. Selecciona, entre as frases seguintes, as verdadeiras (V) e as falsas (F) corrigindo as últimas sem ser pela negativa.

- (A) ____ Nos átomos há pouco espaço vazio.
- (B) ____ A nuvem eletrónica dos átomos é mais densa próxima do núcleo.
- (C) ____ A probabilidade de encontrar os eletrões dos átomos é maior nas zonas mais afastadas do núcleo.
- (D) ____ O tamanho do núcleo é praticamente igual ao do correspondente átomo.
- (E) ____ A massa dos átomos está concentrada no seu núcleo.

3. Um ião é um átomo que perdeu ou ganhou eletrões. Indica:

3.1. como se designa um átomo que perdeu um ou mais eletrões. _____

3.2. como se designa um átomo que ganhou um ou mais eletrões. _____

4. Completa o seguinte quadro:

Isótopo	Elemento químico	N.º atómico	N.º de massa	N.º de prótons	N.º de eletrões	N.º de neutrões
${}^7_4\text{Be}$	Berílio	4	7	4	4	3
${}^9_4\text{Be}$						
${}^{10}_4\text{Be}$						
${}^{16}_8\text{O}$						
${}^{17}_8\text{O}$						
${}^{18}_8\text{O}$						
${}^{22}_{11}\text{Na}$						
${}^{23}_{11}\text{Na}$						
${}^{24}_{11}\text{Na}$						
${}^{24}_{12}\text{Mg}$						
${}^{25}_{12}\text{Mg}$						