
	<b>Química Geral</b>				
	Docente	Fábio Alexandre Santos			
	Estudante				
	Área do Conhecimento	CNT Ciências da Natureza e suas Tecnologias			
	Componente curricular	Química	Nível de Ensino	Médio	

### Estrutura Atômica

01. Qual é a principal propriedade que caracteriza um elemento químico?
- a) Número de massa  
b) Número de prótons  
c) Número de nêutrons  
d) Energia de ionização  
e) Diferença entre o número de prótons e de nêutrons
02. O número atômico de um determinado átomo é conhecido. Para se determinar o seu número de massa, é preciso conhecer-se também o número de:
- a) nêutrons.                      d) Avogadro.  
b) oxidação.                      e) elétrons.  
c) prótons.
03. Um átomo que possui 20 prótons, 22 nêutrons e 20 elétrons apresenta, respectivamente, número atômico e número de massa iguais a:
- a) 20 e 20. b) 20 e 22. c) 22 e 20. d) 20 e 42. e) 42 e 20
04. UFMG) O número atômico de um átomo é conhecido. Para se determinar seu número de massa, é preciso conhecer-se também o número de:
- a) Avogadro    b) elétrons    c) nêutrons  
d) oxidação    e) prótons
05. (Vunesp) O íon  ${}^{19}_{39}\text{K}^+$  possui:
- a) 19 prótons.  
b) 19 nêutrons.  
c) 39 elétrons.  
d) número de massa igual a 20.  
e) número atômico igual a 39.
06. Um átomo é constituído por 21 elétrons e possui número de massa igual a 40. Assinale a alternativa que apresenta seu número atômico e seu número de nêutrons, respectivamente.
- a) 19 e 21. d) 19 e 40.  
b) 21 e 40. e) 21 e 19.  
c) 21 e 21.
07. As três partículas fundamentais que compõem um átomo são: prótons, elétrons e neutros. Considere um átomo de um elemento X que é formado por 18 partículas fundamentais e que neste átomo o número de prótons é igual ao número de nêutrons. A melhor representação para indicar o número atômico e o número de massa para p átomo X é:
- a)  ${}^{18}\text{X}_6$     b)  ${}^{18}\text{X}_9$     c)  ${}^{24}\text{X}_{12}$     d)  ${}^{12}\text{X}_6$     e)  ${}^{24}\text{X}_9$
08. São dados 3 elementos genéricos A, B e C. O átomo A tem número atômico 60 e número de massa 150. O átomo C tem 94 nêutrons, sendo isótopo de A O átomo B é isóbaro de C e isotono da A. Qual o número de elétrons de B.
09. Os átomos M e N são isóbaros e apresentam as seguintes características:
- $${}_X\text{M}^{5X} \quad {}_{11+X}\text{N}^{4X+8}$$
- Determine os números atômicos e os números de massa de M e N.
10. (PUC-RJ) O número atômico do elemento X é 30. Os íons  $\text{X}^{2+}$  e  $\text{Y}^{3-}$  são isoeletrônicos. Identifique a opção correta para o número atômico de Y:
- a) 33.    b) 30    c) 25    d) 31    e) 28