

Átomo

1-Complete os espaços da tabela abaixo:

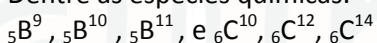
Átomo	Z	A	prótons	elétrons	nêutrons	representação
Cobalto (Co)		60		27		
Flúor (F)	9				10	
Urânio (U)						${}_{92}\text{U}^{235}$

2-Com relação ao Átomo que possui 7 prótons e 8 nêutrons, classifique as sentenças abaixo em verdadeiras ou falsas:

- () Seu nº atômico é 7
- () Seu nº de massa é 15
- () Existem 8 partículas no núcleo desse átomo.
- () O núcleo do átomo tem carga zero.
- () Na eletrosfera desse átomo encontra-se 7 elétrons.

3ª Questão

Dentre as espécies químicas:



as que representam átomos cujos núcleos possuem 6 nêutrons são? Justifique sua resposta com cálculos.

4- Um átomo que possui 16 nêutrons apresenta a seguinte configuração eletrônica:

Nível 1: completo

Nível 2: completo

Nível 3: 5 elétrons

Calcule o número de massa e o número atômico desse átomo.

Gabarito

1)

	27		27		33	${}_{27}^{60}\text{Co}$
		19	9	9		${}_{9}^{19}\text{F}$
	92	235	92	92	143	

2)

- (v)
- (v)
- (f)
- (f)
- (v)

$$3)_5B^{11}$$
$$11=5+n$$
$$11-5=n$$
$$6=n$$

e

$${}_6C^{12}$$
$$12=6+n$$
$$12-6=n$$
$$6=n$$

$$4)Z = 15$$
$$A = 31$$

aulasNiap
aprenda online