

# Química

## PET 1 Semana 2

1- O oxigênio possui três isótopos na natureza,  $^{16}_8\text{O}$ ,  $^{17}_8\text{O}$  e  $^{18}_8\text{O}$ . Nesses átomos os números de nêutrons são, respectivamente, iguais a:

~~a) 8, 9 e 10~~

b) 16, 17 e 18

c) 9, 10 e 11

d) 8, 8 e 8

e) 8, 9 e 11

16	17
- 8	- 8
8	9

2- Forneça os valores que substituem, corretamente as lacunas na tabela a seguir.

Elemento	Simbolo	A	Z	p	n	e
Cálcio	Ca	40	20	20	20	20
Potássio	K	39	19	19	20	19
Fósforo	P	31	15	15	16	15
Cloro	Cl	35	17	17	18	17

3- Sobre as dimensões do átomo, a massa e a carga das partículas fundamentais, responda:



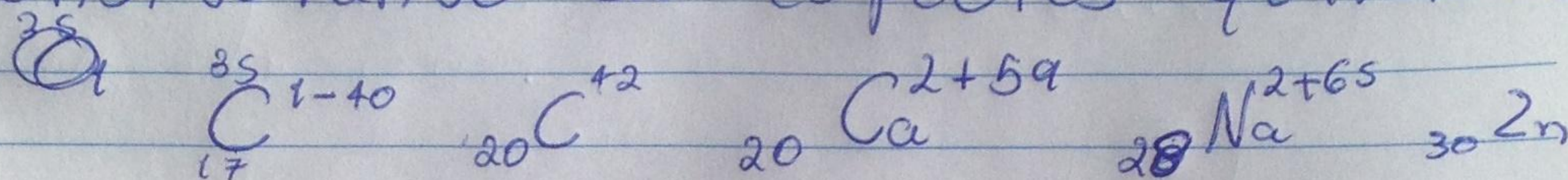
a) Por que todo átomo é eletricamente neutro.  
Pois não tem carga.

b) Cite os tipos e explique o que são íons.

Os íons são átomos que, devido a algum tipo de reação, ganharam ou perderam elétrons.

Exemplos: ânion, Cation

4- Considerando as espécies químicas:



podemos afirmar que as espécies que apresentam o mesmo número de elétrons são

