

Química

PET 1 Semana 2

1- O oxigénio possui três isótopos na natureza, ^{16}O , ^{17}O e ^{18}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
- $\begin{array}{c} 16 \\ - 8 \\ \hline 8 \end{array}$ $\begin{array}{c} 17 \\ - 8 \\ \hline 9 \end{array}$

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

Elemento	Símbolo	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 fas particulais fundamentais, responda:

a) Por que todo átomo é eletricamente neutro.

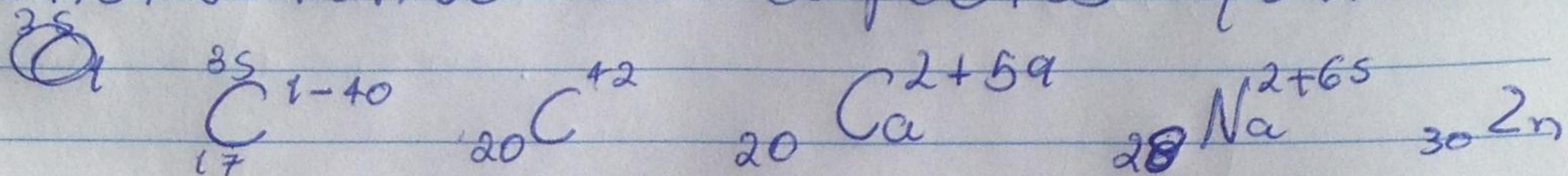
Pois não tem carga.

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, cátion

4 - Considerando as espécies químicas:



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

- a) Ni^{2+} e Zn^{2+}
- b) Cl^{-1-} e Ca^{2+}
- x) Ca^{2+} e Ca^{2+}
- d) Co^{2+} e Ni^{2+}
- e) Cl^{-1-} e Zn