

Leia, com **MUITA ATENÇÃO**, os tópicos abaixo e depois faça o que se pede:

Não se esqueça de completar a coluna a sua direita com as idéias principais desta parte da matéria:

✓ Revisão : Ligações Químicas.

✎ Complete as frases abaixo:

I. Os átomos se combinam para que fiquem _____, isto é com 8 elétrons na sua camada de valência.

II. Para que um átomo fique estável, ele tem que se combinar para que fique com o mesmo número de _____ na camada de valência que os elementos dos _____ nobres.

III. Pela regra do _____, ao se combinar os elementos químicos ficam com _____ elétrons na última camada eletrônica da eletrosfera.

IV. Uma partícula que ganhou ou perdeu elétrons é denominada de _____.

✎ Complete a tabela abaixo conforme a primeira linha:

Elemento	Distribuição Eletrônica					Para se tornar estável...	Carga	Íon
	K	L	M	N	O			
Iodo (I)	2	8	18	18	7	Deve receber 1 elétron	-1	I ⁻
Oxigênio (O)	2	6				Deve receber _____ elétrons		O ²⁻
Magnésio (Mg)	2	8	2			Deve doar _____ elétrons		Mg ²⁺
Cálcio (Ca)	2	8	8	2		Deve _____ 2 elétrons		

✓ Como podemos observar pela tabela acima, alguns elementos químicos têm que ganhar ou doar elétrons. E, ao doar ou ganhar elétrons se tornam íons.

a. Os íons com carga negativa (que ganharam elétrons) são chamados de **ânions**.

b. Os íons com carga positiva (que perderam elétrons) são chamados de **cátions**.

✓ Em uma **ligação iônica**, os átomos ganham ou perdem elétrons, formando íons positivos ou negativos, para se tornarem estáveis.

✎ Complete as idéias abaixo:

I. As ligações _____ acontecem entre íons.

II. Um átomo que ganha elétrons torna-se eletricamente _____.

III. Um átomo que _____ elétrons torna-se eletricamente positivo.

✎ Responda :

A) O que é valência ?

B) Qual é o nome da última camada de elétrons de um átomo ?

C) Por que os átomos se combinam ?

D) O que são átomos instáveis ? Cite 2 exemplos.

✎ Complete as lacunas das frases abaixo:

A) Um íon é uma partícula que _____ ou perdeu elétrons.

B) Um íon nunca é _____ neutro.

C) Um íon negativo ganhou _____.

D) Um íon positivo _____ elétrons.

E) Ânion ou íon negativo é uma partícula que _____ elétrons.

F) Cátion ou íon _____ é uma partícula que perdeu _____.

G) Nas ligações _____ os átomos _____ ou _____ elétrons.

✎ Escreva as definições abaixo:

✎ Cátion :

✎ Ânion:

