

$X^+ < X$
 $X^- > X$

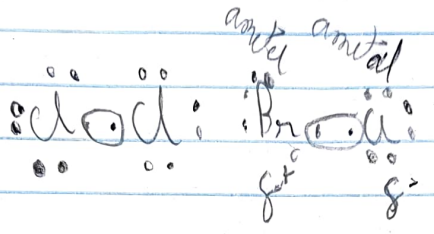
1) $H = (1s^1)$

$Na = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 $Cl = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

NaCl $Na^+ Cl^-$ lig. iônica

HCl $H \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Cl}} :$ = HCl lig. covalente

2) BrCl e Cl₂



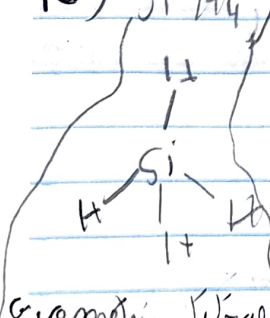
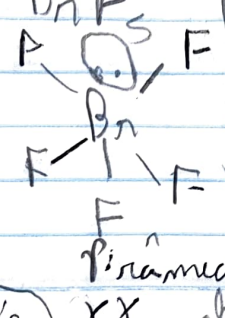
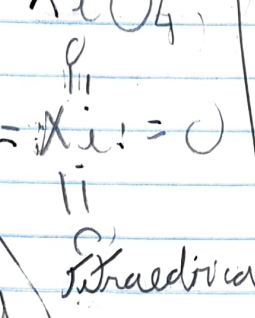
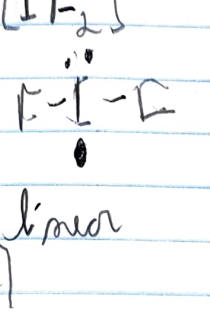
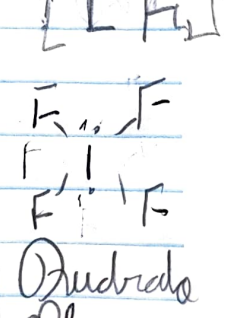
8) W $p=2$
 N $N=7$
 N $N=8$
 N $N=7$

$[O]$ $p=6$
 $N=8$

$[I]$ $p=22$
 $N=26$
 $L=18$

11) a) $5s^2 5p^6 = Kr$ b) B d) Rn
c) Ar

15) $Te^{2-} > Se^{2-} > S^{2-} > O^{2-}$

16) SiH_4  Geometria Tetraédrica	BnF_3  Pirâmide Trigonal	X_2O_4  Tetraédrica	$[IF_2]$  linear	$[IF_4]$  Quadrado Planar
---	---	--	--	--

4) Para Dalton a matéria era a átomo era uma
 unidade mais ou menos semelhante a bolinhas de gude.
 Porém na época de hoje algumas coisas já são ultraforadas.
 Que dizem:

- Os átomos são indivisíveis e os átomos de
 um mesmo elemento possuem massas iguais.

5) Para Dalton os átomos eram indivisíveis e indestrutíveis
 Já Thomson o átomo possuía estrutura para a descoberta
 de Rutherford o átomo possuía um núcleo onde
 os prótons e os elétrons estavam presentes. Bohr explicou
 a estrutura e descobriu os camadas / níveis / energia

6) Um experimento realizado pela física Cuen
 Goldstein.

7) Por a elétrons de Tom carga negativa logo
 ao se retirar um próton um próton fica com a
 elétrons logo a carga fica positiva.

8) O átomo de Bohr é um modelo onde os elétrons
 circulam o núcleo, igual os planetas orbitam o sol.

10) $7A, 1A, 2A, 6A, 8A$

12) A Sequência inteira de ionização sempre será maior
 por como as cargas positivas ligam os elétrons mais
 fortemente.

13) a medida que a número atômica aumenta a raio atômica também.