

Curso: _____

e-mail: maynart.marlon@ifsp.edu.br

NOME: _____ Prontuário: _____

A³ **B**³⁸ **C**⁶ **D**⁸ **E**⁹ **G**⁴⁸ **H**⁷⁸

A large grid of 100 squares arranged in a 10x10 pattern. The grid is composed of 10 rows and 10 columns. The top row has 10 squares. The second row has 10 squares. The third row has 10 squares. The fourth row has 10 squares. The fifth row has 10 squares. The sixth row has 10 squares. The seventh row has 10 squares. The eighth row has 10 squares. The ninth row has 10 squares. The tenth row has 10 squares. The grid is a solid 10x10 block of squares.

e) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d$

Ex.5 - Apresente a composição das fórmulas com as ligações entre os elementos abaixo:

Subníveis de Energia	Tipo de Ligação (Iônica ou Covalente)	Fórmula de Lewis/Eletrônica	Formula estrutural	Formula Molecular
Be⁴				
Cl¹⁷				
Br³⁵				
F⁹				
P¹⁵				
H¹				
H¹				
N⁷				

Ex.6 - Sobre os compostos abaixo, responda as questões que seguem:

a- H₂S b- Na₂S c- NH₃ d- Na OH e- Ca Cl₂ f- HCl g- Ca(OH)₂

I. Quais são iônicos (Ligação Iônica)? _____

II. Quais são moleculares (Ligação Molecular)? _____

Ex.7 - Observe os compostos de fórmula molecular apresentado abaixo:

H ₂ O	OF ₂	BF ₃	NF ₃	CF ₄
------------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------

Informe o tipo de ligação, Fórmula de Lewis, para cada uma das amostras informando se a ligação é iônica ou covalente.

Ex.8- A atmosfera recebe regularmente de fontes biológicas e vulcânicas quantidades de gases parcialmente oxidados como resultado temos a interação de diferentes compostos. Complete os dados abaixo destacando os principais gases causadores da chuva ácida. Ambas podem ser de fontes de ciclo aberto e fechado.

<i>Distribuição Subníveis</i>	<i>Tipo de Ligação</i>	<i>Fórmula de Lewis</i>	<i>Fórmula de Estrutural</i>
<i>C¹²</i> <i>H¹</i>			
<i>C¹²</i> <i>Cl¹⁷</i>			
<i>C¹²</i> <i>F⁹</i>			