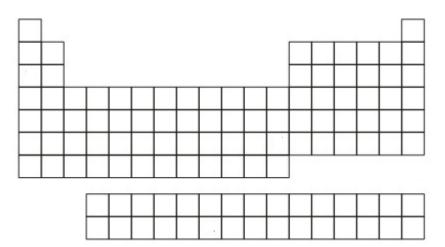
		INST	TITUTO FE	DERAL DE	SÃO PAU	LO		
Disciplina: QUÍMICA								
Curso:								INSTITUT
<b>Data</b> : 12.09.19								<b>FEDERAI</b> São Paulo
Professor: Marlon Mayn	Professor: Marlon Maynart e-mail: maynart.marlon@ifsp.edu.br							
NOME:			Prontuário:					
<b>Ex.1-</b> Realize a distribui Informando as principais e tem característica de c	ção elet caracterí	rônica por sticas do ele	Entre subníveis	para os co	.19 ompostos a al, ametal,	abaixo e ac		



Ex.2- Qual dentre as séries abaixo é composta, respectivamente, de halogênio, metal alcalino, metal alcalinoterroso e gás nobre?

a) As, Fe, Ra e Rn

b) F, Li, Fe e Xe c) C, Rb, A e He

d) Br, Na, Ba e Co

e) I, Cs, Ca e Rn

Ex.3- Apresente a distribuição eletrônica por subníveis para os seguintes números atômicos descritos a seguir. Classifique ainda tais elementos entre metais, ametais, semimetais e gases nobres.

a) 5.

b) 33.

c) 13.

d) 40.

e) 25.

**Ex.4-** A configuração eletrônica do íon  $Ni^{2+}$  (Z=28) é:

a) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d10

b) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d8

c) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s1 3d7

d) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d6

e) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 3d

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

Subníveis de	Tipo de Ligação	Fórmula de	Formula estrutural	Formula Molecular
Energia	(lônica ou Covalente)	Lewis/Eletrônica		
Be <sup>4</sup>				
CI <sup>17</sup>				
Br <sup>35</sup>				
F <sup>9</sup>				
<b>P</b> <sup>15</sup>				
H¹				
H¹				
N <sup>7</sup>				

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

	a- H₂S	b- Na₂S	c- NH <sub>3</sub>	d- Na OH	e- Ca Cl <sub>2</sub>	f- HCl	g- Ca(OH) <sub>2</sub>	
I.	Quais são iônicos	s (Ligação Iô	nica)?					
II. Qua	ais são moleculares	(Ligação Mo	lecular)? _					

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

H <sub>2</sub> O OF <sub>2</sub> BF <sub>3</sub> NF <sub>3</sub> CF <sub>4</sub>
--

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.

Distribuição	Tipo de	Fórmula de Lewis	Fórmula de Estrutural
<u>Subníveis</u>	Ligação		
C <sup>12</sup>			
H <sup>1</sup>			
C <sup>12</sup>			
CI <sup>17</sup>			
C <sup>12</sup>			
<b>F</b> ⁰			