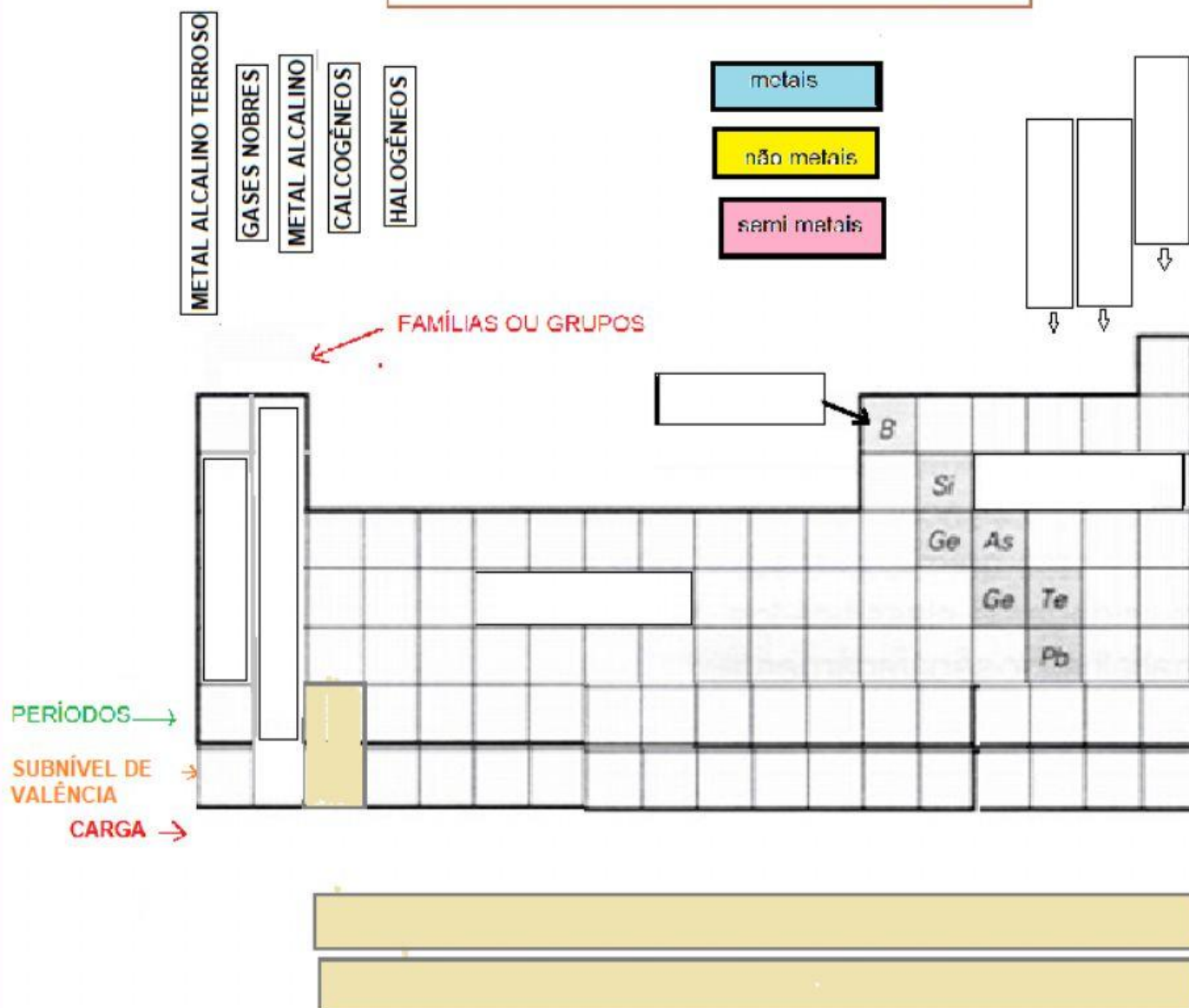


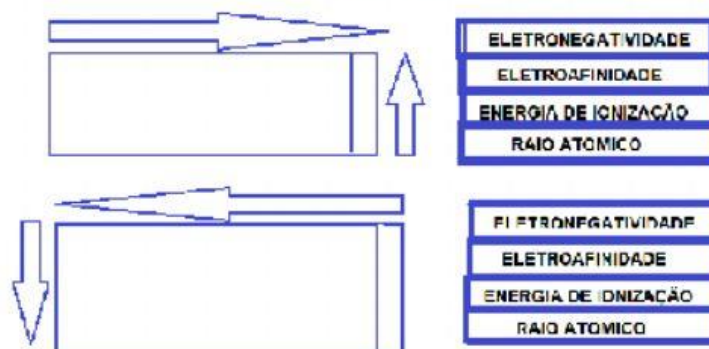
RESUMO TABELA PERIÓDICA - PROF. Hipácia



PROPRIEDADES PERIÓDICAS

LIGAÇÕES QUÍMICAS

IÔNICA		+	
COVALENTE		+	
METÁLICA		+	



GEOMETRIA MOLECULAR

QTDDE ÁTOMOS	APOLAR	POLAR
2		
3		
4		
5		
6		
7		

obs. eletronegatividade e eletroafinidade não entram gases nobres

N S A (Não sobrando elétrons no átomo central e com ligantes iguais fica apolar)

SP