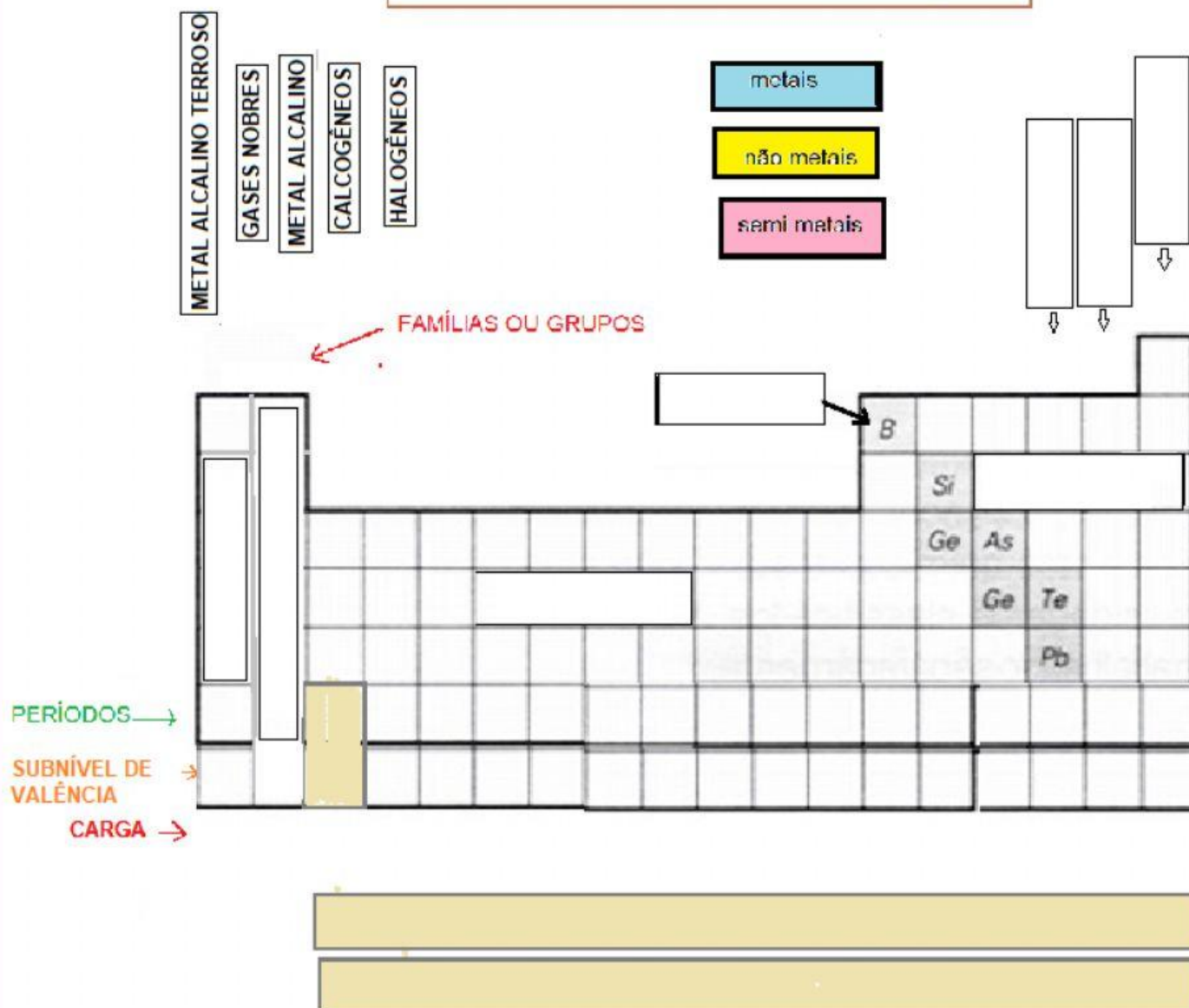


RESUMO TABELA PERIÓDICA - PROF. Hipácia

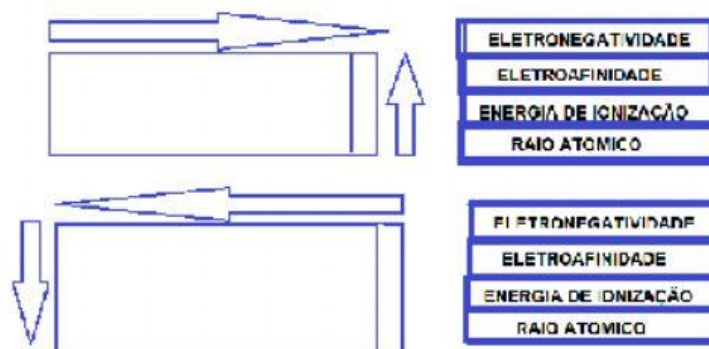


LIGAÇÕES QUÍMICAS

IÓNICA		+	
COVALENTE		+	
METÁLICA		+	

GEOMETRIA MOLECULAR

QTDADE ÁTOMOS	APOLAR	POLAR
2		
3		
4		
5		
6		
7		



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

SP