

Escola/Colégio:		
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:	
Estudante:		

Baseado na tabela abaixo, leia as questões de **1** a **8** e indique:

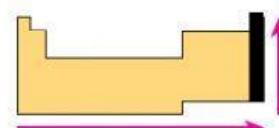
H																		He
Li	Be										B	C	N	O	F	Ne		
Na	Mg												P	S	Cl	Ar		
K	Ca												As	Se	Br			
Rb	Sr													Te	I			
Cs	Ba													Po	At			
Fr	Ra																	



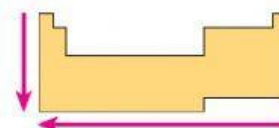
- o halogênio de menor raio;
- o calcogênio de maior raio;
- o alcalino-terroso de maior raio;
- o elemento de maior raio;
- o elemento de menor raio;
- o elemento de maior energia de ionização;
- o elemento de menor energia de ionização;
- dos elementos do 2^o período, o que apresenta maior raio.

Ligue as imagens da tabela periódica a propriedade correta:

Raio atômico



Energia (ou potencial)
de ionização (EI)



Eletronegatividade

