

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

H							He
Li	Be						
Na	Mg						
K	Ca						
Rb	Sr						
Cs	Ba						
Fr	Ra						

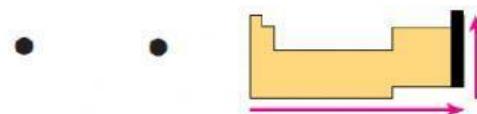
  

B	C	N	O	F	Ne
		P	S	Cl	Ar
		As	Se	Br	
			Te	I	
			Po	At	



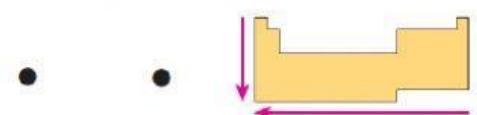
1. o halogênio de menor raio;
2. o calcogênio de maior raio;
3. o alcalino-terroso de maior raio;
4. o elemento de maior raio;
5. o elemento de menor raio;
6. o elemento de maior energia de ionização;
7. o elemento de menor energia de ionização;
8. dos elementos do 2º período, o que apresenta maior raio.

Raio atômico



Ligue as imagens da tabela periódica com a propriedade periódica correta!

Energia (ou potencial) de ionização (EI)



Eletronegatividade

