

|                            |            |  |
|----------------------------|------------|--|
| Escola/Colégio:            |            |  |
| Disciplina: <b>QUÍMICA</b> | Ano/Série: |  |
| Estudante:                 |            |  |

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

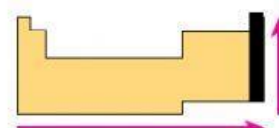
|    |    |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |   |    |    |    |    |  |    |
|----|----|--|--|--|--|--|--|--|--|--|---|---|----|----|----|----|--|----|
| H  |    |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |   |    |    |    |    |  | He |
| Li | Be |  |  |  |  |  |  |  |  |  | B | C | N  | O  | F  | Ne |  |    |
|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



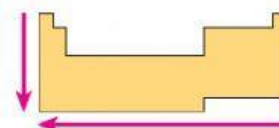
- o halogênio de menor raio;
- o calcogênio de maior raio;
- o alcalino-terroso de maior raio;
- o elemento de maior raio;
- o elemento de menor raio;
- o elemento de maior energia de ionização;
- o elemento de menor energia de ionização;
- dos elementos do 2<sup>o</sup> período, o que apresenta maior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

Ligue as imagens da tabela periódica a propriedade correta:

Raio atômico



Energia (ou potencial)  
de ionização (EI)



Eletronegatividade

