

**QUESTÕES DE QUÍMICA DO SIMULADO 3ª SÉRIE – PROF. BRUNNO LABURU**

1. Dois ou mais íons ou, então, um átomo e um íon que apresentam o mesmo número de elétrons denominam-se espécies isoeletrônicas.

Comparando-se as espécies isoeletrônicas F-, Na+, Mg2+, e Al3+, conclui-se que:

a) a espécie Mg2+ apresenta o menor raio iônico.

b) a espécie Na+ apresenta o menor raio iônico.

c) a espécie F- apresenta o maior raio iônico.

d) a espécie Al3+ apresenta o maior raio iônico.

e) a espécie Na+ apresenta o maior raio iônico.

2. Os elementos que apresentam maiores energias de ionização são da família dos:

a) metais alcalino-terrosos.

b) gases nobres.

c) halogênios.

d) metais alcalinos.

e) calcogênios