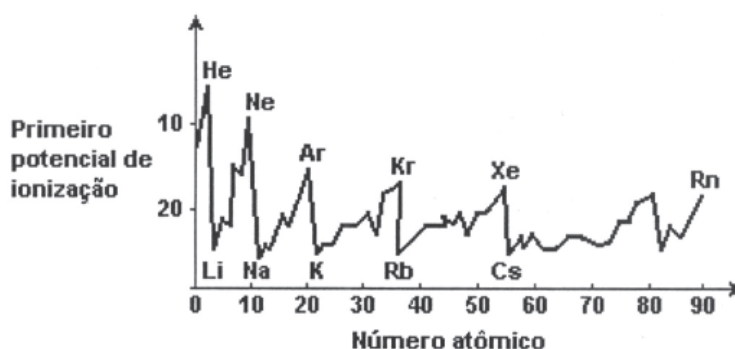


Nome: \_\_\_\_\_ Unidade: \_\_\_\_\_  
 Curso: \_\_\_\_\_ Sala: \_\_\_\_\_ Matrícula: \_\_\_\_\_ Nota: \_\_\_\_\_

**QUESTÃO 1 (valor 100 pontos)**

O gráfico a seguir indica a primeira variação do potencial de ionização, em função dos números atômicos.

Analise o gráfico, consulte a tabela periódica e responda às questões a seguir:



- a) Considere os elementos Na, F e S. Coloque-os em ordem crescente de potencial de ionização.

$F > S > Na$

- b) O gráfico mostra que os gases nobres apresentam altos ou baixos potenciais de ionização em relação aos seus números atômicos? Explique?

*Podemos observar, de acordo com o gráfico que a partir do argônio os potenciais de ionização assumem valores próximos com o aumento do número atômico.*

