

A questão abaixo foi resolvida em vídeo pela Equipe de Ensino do Colégio e Curso Pré-Vestibular \_A\_Z, líder em aprovação nas carreiras mais concorridas, com ensino de alta qualidade e atendimento personalizado. Acesse o site [deaaz.com.br/videos-deaaz](http://deaaz.com.br/videos-deaaz) e procure pelo **CÓDIGO** abaixo. Conheça outros materiais de preparação para o vestibular e o ENEM em <http://deaaz.com.br>.

**Código: Q0601**

### QUESTÃO

---

(UERJ 2013 – 2º Exame de Qualificação)

Em uma das primeiras classificações periódicas, os elementos químicos eram organizados em grupos de três, denominados tríades. Os elementos de cada tríade apresentam propriedades químicas semelhantes, e a massa atômica do elemento central equivale aproximadamente à média aritmética das massas atômicas dos outros dois. Observe as tríades a seguir:

|    |    |    |
|----|----|----|
| Li | Cl | S  |
| Na | Br | X  |
| K  | I  | Te |

Com base nos critérios desta classificação, a letra X corresponde ao seguinte elemento químico:

- a) O
- b) As
- c) Se
- d) Po