

**1ª SÉRIE**  
**E. M.**

# **Química**



**TAUBATÉ**  
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

**#EscolaSemMuros**  
**em casa também se aprende**



## **Habilidades desenvolvidas:**

- Conceituar isótopos, isóbaros e isótonos.
- Identificar e compreender a tabela periódica bem como seus elementos químicos.

**1** - Certo átomo possui 17 prótons, 20 nêutrons e 17 elétrons. Qual dos átomos representados abaixo é seu isótono?

- a)**  ${}_{19}\text{K}^{40}$       **b)**  ${}_{20}\text{Ca}^{42}$       **c)**  ${}_{21}\text{Sc}^{42}$       **d)**  ${}_{20}\text{Ca}^{40}$       **e)**  ${}_{22}\text{Ti}^{43}$

**2** - Das alternativas abaixo, qual apresenta somente ametais?

- a)** He, Os, O, B, H  
**b)** He, Ne, Ar, Kr, Xe  
**c)** B, Si, As, Sb, Te  
**d)** Na, Be, Mo, Rb, Ra  
**e)** C, N, P, Br, I, At

**3** - (ITA-SP) As propriedades dos elementos são função periódica de sua (seu):

- a) massa atômica
- b) número atômico
- c) diâmetro atômico
- d) número de oxidação
- e) raios atômico e iônico

**4** - O átomo "X" é isótono do átomo  ${}_{25}\text{Mn}^{55}$  e isoeletrônico do íon  ${}_{28}{}^{60}\text{Ni}^{2+}$ . Com base nisso, indique o número de massa do átomo "X":

- a) 56.
- b) 55.
- c) 58.
- d) 60.
- e) 62.



**5** - O metal alcalino de maior número atômico e o halogênio de menor número atômico são, respectivamente:

- a) Fr e F
- b) H e At
- c) Li e At
- d) Li e F
- e) Rb e At

**6** - O mercúrio foi responsável pela poluição de alguns rios brasileiros em virtude de sua utilização no garimpo de ouro. Sua sigla é:

- a) Mg
- b) K
- c) Sb
- d) Hg
- e) At

# Bons Estudos!



PREFEITURA MUNICIPAL DE TAUBATÉ  
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

EPP- Equipe de Práticas Pedagógicas  
E  
Professores da Rede Municipal de Ensino

[eppseed@gmail.com](mailto:eppseed@gmail.com)