

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

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 isótomo do átomo $^{25}\text{Mn}^{55}$ e isoeletrônico do íon $^{28}_{28}\text{Ni}^{2+}$. 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