

NOME COMPLETO: \_\_\_\_\_

TURMA: \_\_\_\_\_

DATA: / /

## Química – Propriedades da matéria

(UCS-RS) Isótopos são átomos que apresentam o mesmo número atômico, mas diferentes números de massa. O magnésio possui isótopos de números de massa iguais a 24, 25 e 26. Os isótopos do magnésio possuem números de nêutrons, respectivamente, iguais a: (Dado: Mg possui  $Z = 12$ )

- a) 1, 12 e 12
- b) 24, 25 e 26
- c) 12, 13 e 14
- d) 16, 17 e 18
- e) 8, 8 e 8

Observe a tabela abaixo:

Partícula	Número atômico (Z)	Prótons	Elétrons	Nêutrons	Número de massa (A)
A	---	83	83	126	---
D	---	55	54	---	133
E	16	---	18	16	---
G	---	56	54	---	137
J	55	---	55	82	---

Tabela de exercício sobre isótopos e isóbaros

Baseado nos dados acima, indique quais são, respectivamente, isótopos e isóbaros entre si:

Isótopos/ Isóbaros:

- a) D e J; G e J.
- b) D e G; A e E.
- c) A e J; E e G.
- d) G e J; A e D.
- e) E e G; G e J.

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)  ${}_{22}\text{Ti}^{43}$