



EMEF DEZENOVE DE ABRIL.

ATIVIDADES REFERENTE A SEMANA: 07/07/2025 a 11/07/2025

COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS DA NATUREZA

TURMA: 91

PROFESSOR(A): ARACELI BELLINI KLEIN

OBSERVAÇÕES: **O planejamento das aulas poderá sofrer alterações conforme a necessidade do professor(a).**

ORIENTAÇÕES: A professora dará explicações e orientações sobre o assunto e sobre o que deverá ser registrado no caderno.

SEMANA 19

Exercícios de Revisão

Instruções para os exercícios: 1 a 4.

Z = número atômico de um átomo (é também igual ao número de prótons);

n = número de nêutrons;

A = número de massa de um átomo;

p = número de prótons;

e = número de elétrons.

Fórmula para o cálculo do número de massa: $A = Z + n$

Representação: ${}_Z^AX$

$$Z = p = e$$

1) O átomo constituído de 17 prótons, 19 nêutrons e 17 elétrons apresenta, respectivamente, número atômico (Z) e número de massa (A) iguais a:

- (a) 17 e 17
- (b) 17 e 18
- (c) 18 e 17
- (d) 17 e 36
- (e) 36 e 17

2) O número de prótons, de elétrons e de nêutrons do átomo ${}_{17}\text{Cl}^{35}$ é, respectivamente:

- (a) 17, 17, 18
- (b) 35, 17, 18
- (c) 17, 18, 18
- (d) 17, 35, 35
- (e) 52, 35, 17

3) Quais são os números de prótons (p), de massa (A), de nêutrons (n) e de elétrons (e) de um átomo de potássio (${}_{19}\text{K}^{39}$) em seu estado normal?

4) Em um átomo com 22 elétrons e 26 nêutrons, seu número atômico e número de massa são, respectivamente:

- (a) 22 e 26
- (b) 26 e 48
- (c) 26 e 22
- (d) 48 e 22
- (e) 22 e 48

Instruções para os exercícios: 5 a 7.

Isótopos: são átomos que possuem o mesmo número atômico (Z)

Lembrar do p de isótopo: igual número de prótons, igual número atômico.