



EMEF DEZENOVE DE ABRIL.

ATIVIDADES REFERENTE A SEMANA: 30/06/2025 a 04/07/2025

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 18

Olá 9º Ano! Tudo bem com vocês? Espero que estejam bem!

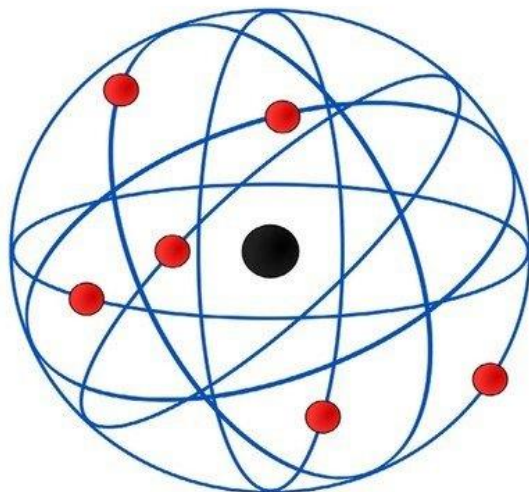
ATIVIDADES DE REVISÃO

1. O átomo de Rutherford (1911) foi comparado ao sistema planetário (o núcleo atômico representa o sol e a eletrosfera, os planetas):

Eletrosfera é a região do átomo que:

- a) contém as partículas de carga elétrica negativa.
- b) contém as partículas de carga elétrica positiva.
- c) contém nêutrons.
- d) concentra praticamente toda a massa do átomo.
- e) contém prótons e nêutrons.

2. A imagem abaixo representa qual modelo atômico?



3. Complete a tabela seguindo o modelo:

Átomo	Z	A	p	n	e
Magnésio	12	24	12	12	12
Potássio					
Fósforo					
Flúor					
Prata					
Ouro					

4. Considere a representação ${}^7_3\text{Li}$. Determine para o átomo assim representado o número de:

- prótons;
- nêutrons;
- elétrons;
- partículas no núcleo;
- partículas com carga elétrica positiva;
- partículas com carga elétrica negativa;
- faça a representação do átomo de lítio.

5. Somando-se todas as partículas (prótons, nêutrons e elétrons) de um átomo de ${}^{59}_{28}\text{Ni}$ com as do átomo de ${}^{201}_{80}\text{Hg}$, o total de partículas será:

- 281
- 158
- 368
- 108
- 360

6. Analise os elementos abaixo e veja quais são isótopos, isóbaros e isótonos.

${}^{36}_{17}\text{Cl}$ ${}^{40}_{18}\text{Ar}$ ${}^{11}_5\text{B}$ ${}^{207}_{82}\text{Pb}$ ${}^{40}_{20}\text{Ca}$ ${}^{12}_6\text{C}$ ${}^{31}_{15}\text{P}$ ${}^{201}_{80}\text{Hg}$ ${}^{18}_8\text{O}$ ${}^{32}_{16}\text{S}$ ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ ${}^{13}_6\text{C}$

7. Segundo a representação dos elementos químicos abaixo, o cálcio (Ca), o potássio (K) e o argônio (Ar) podemos classificá-los como isótopos, isótonos ou isóbaros?

${}^{40}_{20}\text{Ca}$, ${}^{40}_{19}\text{K}$, ${}^{40}_{18}\text{Ar}$

8. De acordo com a classificação dos elementos químicos (isótopos, isóbaros e isótonos), agrupe os átomos apresentados:

${}^{232}_{90}\text{A}$, ${}^{234}_{91}\text{B}$, ${}^{233}_{90}\text{C}$, ${}^{233}_{92}\text{D}$, ${}^{234}_{93}\text{E}$.

9. X é isótopo de ${}^{41}_{20}\text{Ca}$ e isótono de ${}^{41}_{19}\text{K}$. Qual é o seu número de massa?