



EMEF DEZENOVE DE ABRIL.

ATIVIDADES REFERENTE A SEMANA: 23/06/2025 a 27/06/2025

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 17

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

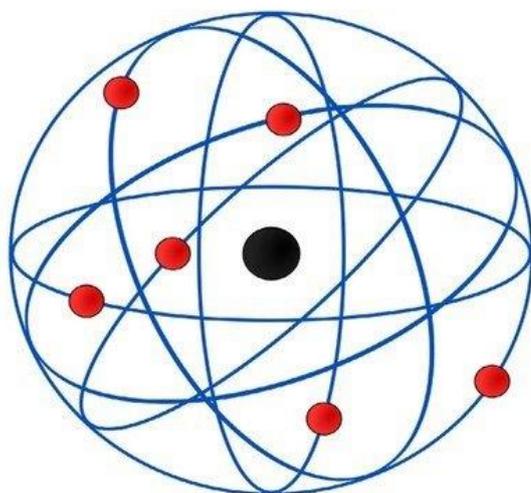
ATIVIDADES DE REVISÃO

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					

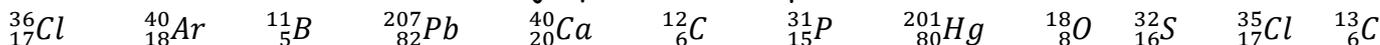
4. Considere a representação ${}^7_3\text{Li}$. Determine para o átomo assim representado o número de:

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

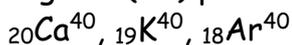
5. Somando-se todas as partículas (prótons, nêutrons e elétrons) de um átomo de ${}^{59}_{28}\text{Ni}$ com as do átomo de ${}^{201}_{80}\text{Hg}$, o total de partículas será:

- 281
- 158
- 368
- 108
- 360

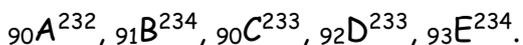
6. Analise os elementos abaixo e veja quais são isótopos, isóbaros e isótonos.



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?



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



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