



Instituto de Educação São Gonçalo

"Construindo a Educação pelos Caminhos do Amor"

Parceria
Pedagógica



Disciplina: Ciências

Data: / / 2020

Turma: 9º Ano

Educador(a): Ana Maria

Curso: E. Fund I () E. Fund. II () E. Médio ()

Nº.:

Educando(a):

Ciente:

Instruções

Desenvolvam as atividades para serem entregues no retorno às aulas de modo que os professores as avaliem.

Tendo a possibilidade, imprimir as tarefas para realizá-las.

Caso não possa imprimir, fazer em qualquer tipo de papel só enumerando os exercícios, sem precisar copiar os enunciados e figuras.

1) Descreva o modelo atômico de Thomson.

2) O número atômico é definido como:

_____.

3) Dê a notação convencional dos átomos de:

a) berílio: 4p e 5 N (p=prótons e N=neutros.)

b) potássio: 19p e 20N.

c) bário: 33p e 81N.

4) Sejam dois átomos isóbaros A e B. Sabendo que o número atômico de A é 64 e o número de massa de B é 154, qual o número de nêutrons do núcleo de A?

5) O átomo constituído de 17p, 18N e 17 elétrons apresenta, respectivamente, número atômico e número de massa:

6) A Alquimia é considerada uma ciência. A afirmação é correta? justifique a resposta.

7) A água é um solvente universal. Dê exemplos de substância que ela não dissolve.