



Colégio: _____

Nome: _____ nº _____

Professor (a): _____ Ano: 9º Turma: _____

Data: ____/____/2020 Desconto Ortográfico: _____



“Sem limite para crescer”

1ª ROTEIRO SEMANAL DE CIÊNCIAS

1º trimestre

I) Para começarmos, vamos realizar a leitura das páginas relacionadas aos conteúdos do capítulo 1 e 2 e o conteúdo no caderno:

Cap 1- Introdução à Biologia

Cap 2 – Compostos Inorgânicos

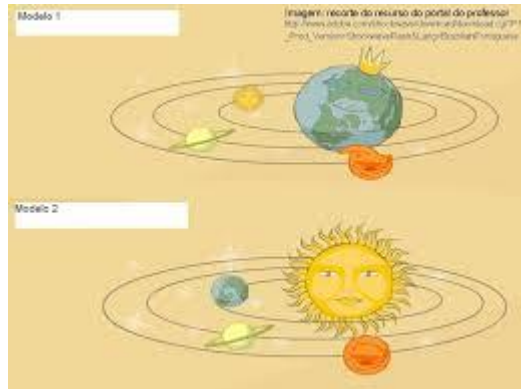
II) Pesquise videoaulas no youtube sobre as matérias. Assista pelo menos dois vídeos.

III) Fazer os exercícios do livro de atividades suplementares.

Cap 1: Páginas – 100 a 103

Cap 2: Páginas – 104 a 107.

1- Os pensadores da antiguidade observavam o Sol, a Lua e os demais astros do céu à procura de explicações sobre o Universo. Os desenhos (modelos) abaixo representam as principais ideias desses pensadores. Diferencie o modelo geocêntrico do modelo heliocêntrico.



2- Conceitue movimento de rotação e movimento de translação.

3- Relacione as características atômicas com os cientistas que as propôs:

I. Dalton	() Seu modelo atômico era semelhante a um “pudim de passas”.
II. Thomson	() Seu modelo atômico era semelhante a uma bola de bilhar.
III. Rutherford	() Criou um modelo para o átomo semelhante ao “Sistema solar”.

4- Preencha os parênteses com as letras que caracterizam corretamente cada amostra.

- | | | |
|-------------------------|-------------------------------|----------------------|
| A - Substâncias | () cobre metálico | () água + álcool |
| B - Mistura homogênea | () ar atmosférico com poeira | () ouro 24 quilates |
| C - Mistura heterogênea | () leite | () sangue |

5- Complete o quadro a seguir.

Exemplo	Número de fases	Número de componentes	O exemplo é uma:
Água + óleo+ pregos			
Gelo + água			
Água + álcool+ sal			
Granito + água + sal			

6- (UFPI-PI) Essa é a representação ${}_{26}\text{Fe}^{56}$ do elemento químico ferro. Indique seu número de massa, número atômico, número de nêutrons, prótons e elétrons.

7- X é isótopo de ${}_{20}^{41}\text{Ca}$ e isótono de ${}_{19}^{41}\text{K}$. Portanto, qual o seu número de massa?

8- Determine ou faça o que se pede.

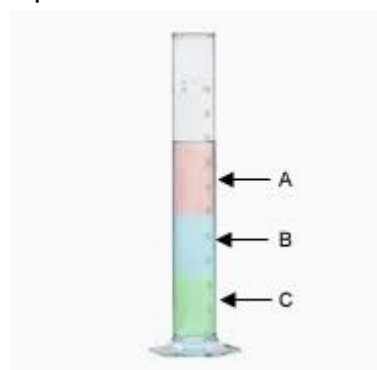
a) Elemento do 5º período da família 3A _____

b) 1 metal alcalino _____

c) Elemento do 7º período da família 5ª _____

d) 2 exemplos de gases nobres _____

9- Três líquidos (água, benzeno e clorofórmio) foram colocados numa proveta, originando o seguinte aspecto:



A seguir temos uma tabela com as densidades de cada líquido. Baseando-se nessas informações e em seus conhecimentos sobre densidade, relacione as substâncias A, B e C com as

Substância	Densidade
Água	1,0 g/cm ³
Benzeno	0,90 g/cm ³
Clorofórmio	1,53 g/cm ³

mencionadas na tabela. Justifique sua resposta.

10- Uma solução cuja densidade é de 1150 g/L foi preparada, dissolvendo-se 160 g de NaOH em 760 cm³ de água. Determine respectivamente a massa da solução obtida e seu volume. (Dado: densidade da água = 1,0 g/cm³):