

	TRABALHO DE RECUPERAÇÃO - 2º TRIMESTRE – BM	
	NOME:	TURMA: 9º ano
	PROFESSOR: Rafael Veloso Patrício	DISCIPLINA: Química
	DATA:	VALOR: 12,0 NOTA:

Roteiro: Tabela periódica; Ligações químicas; funções inorgânicas; modelos atômicos.

INSTRUÇÃO:

- Faça o trabalho com atenção;
- Leia a pergunta com atenção antes de respondê-la;
- Dê respostas completas e com base na argumentação;
- Evite rasuras

Questão 1) Resolva a questão com base na análise das afirmativas abaixo.

I – A tabela periódica moderna atual está disposta em ordem crescente de massa atômica.

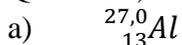
II – Todos os elementos que possuem 1 elétron e 2 elétrons na camada de valência são, respectivamente, metais alcalinos e metais alcalinoterrosos, desde que sejam elementos representativos.

III – Em um mesmo período, os elementos apresentam o mesmo número de níveis (camadas).

IV – Em um mesmo grupo (família), os elementos apresentam o mesmo número de níveis (camadas).

Com relação à tabela periódica atual dos elementos químicos, escreva quais afirmativas estão corretas:

Questão 2) Faça a distribuição eletrônica dos componentes abaixo:

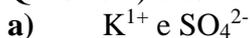


Questão 3) Em relação à tabela periódica defina o que é:

a) Período:

b) Família

Questão 4) Descreva quais são os compostos iônicos formados pelos seguintes pares de íons:



Texto para as questões de 5 e 6

O estudo dos modelos atômicos é fundamental para a compreensão da estrutura e comportamento dos átomos, que são os constituintes básicos da matéria.

Questão 5) Descreva os principais pontos dos modelos atômicos de:

a) John Dalton

b) Joseph Thomson

Questão 6 - Descreva os principais pontos dos modelos atômicos de:

a) Ernest Rutherford

b) Niels Böhr

Questão 7) Descreva a definição e as principais características dos

a) Ácidos

b) Em quais grupos da tabela periódica podem ser encontrados: um halogênio, um metal alcalino, um metal alcalinoterroso, um calcogênio e um gás nobre?

Questão 10) Julgue se são verdadeiras (V) ou falsas (F) as afirmações relacionadas com as propriedades periódicas dos elementos.

- () Dependem das massas atômicas dos elementos.
- () Repetem-se em intervalos mais ou menos regulares em relação ao aumento dos números atômicos.
- () São semelhantes em um mesmo grupo de elementos.
- () São semelhantes em um mesmo período de elementos.
- () Em um mesmo grupo, os valores numéricos das propriedades periódicas sempre aumentam, quando há aumento do número atômico dos elementos.