



Nome: \_\_\_\_\_ Disciplina: Química Área: Ciências da Natureza  
Professoras: Cleiser Rodrigues e Lucimara de Oliveira 1º Trimestre – Série: 2º Ensino Médio

### Atividades de Revisão de Química referentes à Prevenção ao COVID -19

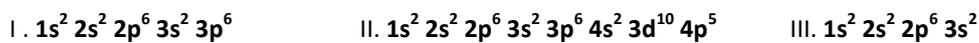
1. (EEM-SP adaptado) Um certo átomo X é isóbaro do  ${}_{20}\text{Ca}^{40}$  e isótono do  ${}_{19}\text{K}^{41}$ . Qual o grupo que esse elemento está na tabela periódica?

- a) 15
- b) 2
- c) 16
- d) 1
- e) 18

2. Dados os átomos de  ${}_{92}\text{U}^{238}$  e  ${}_{83}\text{Bi}^{210}$ , o número total de partículas (prótons, elétrons e nêutrons) existente na somatória será:

- a) 528
- b) 623
- c) 465
- d) 496
- e) 641

3. Os elementos I, II e III têm as seguintes configurações eletrônicas:



Com base nessas informações, assinale a afirmação errada.

- a) Os três elementos são respectivamente um gás nobre, não metal e metal..
- b) O elemento II é um halogênio.
- c) O elemento III é um metal alcalino-terroso.
- d) Os elementos I e III pertencem ao terceiro período da tabela periódica.
- e) O elemento I é um não-metal.

**ATENÇÃO: As questões abaixo DEVEM SER RESOLVIDAS NO CADERNO DE QUÍMICA, E NÃO DEVERÃO SER ENTREGUES!**

4. Explique:

- a) Periodicidade na tabela periódica.
- b) A classificação dos elementos químicos.
- c) Qual a classificação periódica do elemento químico carbono?
- d) Qual a unidade padrão de massas atômicas?
- e) Como podemos calcular a fórmula molecular de uma substância? Dê exemplos.

5. Encontre a definição de:

- a) Mol;
- b) Número de Avogadro;
- c) Volume Molar;
- d) Fórmula Molecular;
- e) Fórmula Centesimal;
- f) Fórmula Mínima.