



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. (OSEC-SP adaptado) Um átomo tem  $A=81$  e 46 nêutrons apresenta  $X$  elétrons no nível mais externo e está localizado no grupo  $Y$  da tabela periódica. Qual o valor de  $X$  e  $Y$ , respectivamente?

- a) 6, 16
- b) 7, 17
- c) 5, 15
- d) 6, 17
- e) 7, 16

2. (PUC-SP adaptado) Resolva a questão com base na análise das afirmativas a seguir:

- I - Em um mesmo período, os elementos apresentam o mesmo número de níveis;
- II - Os elementos da coluna 2A apresentam, na última camada, a configuração  $ns^2$ ;
- III - Quando o subnível mais energético é tipo  $s$  ou  $p$ , o elemento é de transição;
- IV - Em um mesmo grupo, os elementos apresentam o mesmo número de camadas.

Quantas afirmativas estão corretas?

- a) nenhuma
- b) 1
- c) 2
- d) 3
- e) 4

3. (MACK-SP adaptado) Considere um elemento  $R$ , cujo subnível mais energético é o  $4p^3$ . Qual o período e coluna da tabela periódica esse elemento está localizado?

- a) 4º, coluna 3ª
- b) 4º, coluna 4ª
- c) 4º, coluna 5ª
- d) 5º, coluna 6ª
- e) 5º, coluna 5ª

4. (UESC adaptado) Considere o elemento  ${}_{25}X$ . De acordo com a estrutura eletrônica, como ele pode ser classificado?

- a) metal alcalino
- b) metal alcalino terroso
- c) metal de transição interna
- d) metal de transição externa
- e) ametal

5. (EEM-SP adaptado) O átomo do elemento químico  $X$ , localizado na família dos calcogênios e no 4º período do sistema periódico, tem 45 nêutrons. Assinale o número de massa de  $X$  ?

- a) 34
- b) 45
- c) 79
- d) 80
- e) 81