

CONTEÚDOS DA 1ª SÉRIE – 1º/2º BIMESTRE 2017 – TRABALHO DE DEPENDÊNCIA

Nome: \_\_\_\_\_ N.º: \_\_\_\_\_

Turma: \_\_\_\_\_ Professor(a): Natália Data: \_\_\_\_/\_\_\_\_/2017

Unidade:  Cascadura  Mananciais  Méier  Taquara

Resultado / Rubrica

Valor Total 5,0 pontos

INSTRUÇÕES

- ★ Desenvolva seu trabalho apenas com **caneta** azul ou preta.
- ★ Preencha corretamente o cabeçalho e entregue esta folha junto com a resolução do trabalho.
- ★ Fique atento ao prazo de entrega.
- ★ Leia o que está sendo solicitado, desenvolva seu trabalho calmamente e releia-o antes de entregá-lo.
- ★ Não utilize corretivos (*liquid paper*). Faça um rascunho e depois passe a limpo seu trabalho.

INSTRUÇÕES

- **AS QUESTÕES OBRIGATORIAMENTE DEVEM SER DESENVOLVIDAS NOS LOCAIS INDICADOS E ENTREGUES NESTA FOLHA.**

01- São dados três átomos genéricos, A, B e C. O átomo A tem número atômico 70 e número de massa 160. O átomo C tem 94 nêutrons, sendo isótopo de A. o átomo B é isóbaro de C e isótono de A. O número de elétrons do átomo B é?

02- Numere a segunda coluna de acordo com a primeira, relacionando os nomes dos cientistas com os modelos atômicos.

1. Dalton

2. Rutherford

3. Niels Bohr

4. J.J. Thomson

( ) Descoberta do átomo e de seu tamanho relativo

( ) Átomos esféricos, maciços, indivisíveis.

( ) Modelo semelhante a um "pudim de passas" com cargas positivas e negativas em igual número.

( ) Os elétrons giram em torno do núcleo em determinadas órbitas.

03- Explique como seria o processo de separação da água com óleo. Identifique o processo.

04- Faça a associação correta com respeito às famílias ou grupos da Tabela Periódica:

- |                              |              |
|------------------------------|--------------|
| 1. Metais Alcalinos          | ( ) Grupo 18 |
| 2. Metais Alcalinos terrosos | ( ) Grupo 17 |
| 3. Calcogênios               | ( ) Grupo 16 |
| 4. Halogênios                | ( ) Grupo 15 |
| 5. Família do Carbono        | ( ) Grupo 14 |
| 6. Família do Nitrogênio     | ( ) Grupo 1  |
| 7. Gases Nobres              | ( ) Grupo 2  |

05- Baseando nas posições dos elementos na tabela periódica, preveja a fórmula eletrônica e estrutural dos compostos químicos formado pelos seguintes pares de elementos químicos:

- a) carbono e hidrogênio
- b) nitrogênio e hidrogênio

06- Os átomos pertencentes à família dos metais alcalinos terrosos e dos halogênios adquirem configuração eletrônica de gases nobres quando formam íons com número de carga igual a:

07- Estabeleça a fórmula dos compostos formados pelos seguintes pares de elementos:

- a)  $_{11}\text{Na}$  e  $_{35}\text{Br}$
- b)  $_{8}\text{O}$  e  $_{19}\text{K}$

08- O álcool etílico,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ , substância polar, deve dissolver-se melhor em óleo vegetal ou em acetona? Justifique sua resposta.