



LISTA DE EXERCÍCIOS DE RECUPERAÇÃO – 2º TRIMESTRE QUÍMICA

ALUNO(a): _____

Nº: _____ 9º ANO TURMA: _____

UNIDADE: VV JC JP PC DATA: ___/___/2018

Valor:
5,0

Obs.: Esta lista deve ser entregue completa no dia da Prova de Recuperação.

1. Faça quatro desenhos que representem os modelos atômicos estudados com suas devidas características. Identifique cada modelo com o nome do cientista e coloque-os na ordem em que foram evoluindo. Use a sua criatividade.

2. O átomo é constituído de núcleo e eletrosfera. Existe atração entre os dois? Explique.

3. O nitrogênio é um elemento químico que participa da constituição de ácidos nucleicos, proteínas e clorofilas. O reservatório natural de nitrogênio é a atmosfera, onde o gás nitrogênio representa aproximadamente 78% de sua composição.

a) Qual é o número atômico do nitrogênio?

b) Qual é o seu número de nêutrons?

4. Com o auxílio da tabela periódica, encontre o símbolo, o número atômico, a massa atômica e número de nêutrons dos seguintes elementos químicos:

a) Argônio:

b) Iodo:

5. O desenvolvimento científico e tecnológico possibilitou a identificação de átomos dos elementos químicos naturais e também possibilitou a síntese de átomos de elementos químicos não encontrados na superfície da Terra. Indique, entre as alternativas abaixo, aquela que identifica o átomo de um determinado elemento químico e o diferencia de todos os outros.

- a) Massa atômica
 b) Número de elétrons
 c) Número atômico
 d) Número de nêutrons
 e) Distribuição Eletrônica

6. O átomo de um elemento químico tem 14 elétrons na sua terceira camada. O número atômico desse elemento é

- a) 14
 b) 16
 c) 24
 d) 26
 e) 36

7. Ao se realizar a distribuição eletrônica do titânio, que possui número atômico igual a 22, descobre-se que o seu subnível mais energético e os elétrons distribuídos nele são dados por

- a) $3p^3$
 b) $3p^5$
 c) $4s^2$
 d) $3d^2$
 e) $4p^6$

8. Pode-se dizer que na molécula H - Br as eletrosferas dos átomos H e Br são, respectivamente, iguais às eletrosferas dos átomos dos gases nobres

- a) Ne e He
 b) Ne e Kr
 c) Kr e He
 d) He e Ne
 e) He e Kr

9. Dois elementos, representados por X e Y, combinam-se. As distribuições de elétrons de X e Y são as seguintes:

Níveis	K	L	M	N
X	2	8	8	1
Y	2	8	6	

Que alternativa apresenta a fórmula e o tipo de ligação do composto formado?

- a) X_2Y , iônico
 b) XY_2 , covalente
 c) XY_2 , iônico
 d) X_2Y , covalente
 e) X_7Y_2 , covalente

10. Os elementos do terceiro período da tabela periódica apresentam

- a) 3 elétrons na camada de valência.
 b) 3 camadas eletrônicas.
 c) o mesmo número de elétrons.
 d) números atômicos iguais.
 e) massas iguais.

Diagrama de Linus Pauling



