

TESTE DE AVALIAÇÃO

Curso: 3º CEB

Disciplin FÍSICO QUÍMICA

Ano: 8º

Turma: G

Dat 2 de novembro de 2015 Ano Letivo: 2015-2016

4. Considere os modelos de moléculas a seguir representados e indique:



Fig.2

4.1 Duas moléculas diatômicas.

4.2 Uma molécula tetraatômica.

4.3 Duas moléculas triatômicas.

5. Os diagramas A, B e C representam misturas.

De que tipo são as substâncias (elementares ou compostas) que constituem cada uma das misturas? **Justifique a sua resposta.**

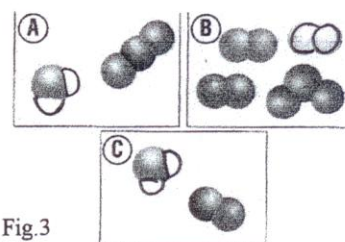


Fig.3

6. A fórmula química do metano é CH_4 .

6.1 Como é constituída a molécula de metano?

6.2 Três moléculas de metano quantos átomos de carbono tem? E de hidrogénio?

7. Represente por uma fórmula química as seguintes substâncias:

A - Etano: cada molécula é constituída por 2 átomos de carbono e 6 átomos de hidrogénio.

B - Dióxido de enxofre: cada molécula é constituída por 1 átomo de enxofre e 2 átomos de oxigénio.

8. Represente simbolicamente:

A - 2 átomos de azoto;

B - 4 moléculas de água.

TESTE DE AVALIAÇÃO

Curso: 3º CEB

Disciplina: FÍSICO QUÍMICA

Ano: 8º

Turma: H

Data: 2 de novembro de 2015 Ano Letivo: 2015-2016

1. Associe as propriedades macroscópicas da matéria indicadas na coluna I com os respectivos estados físicos referidos na coluna II

Coluna I	Coluna II
A - Forma própria	1 - Sólido
B - Facilmente compressível	2 - Líquido
C - Volume constante	3 - Gasoso
D - Forma variável	
E - Difícil de comprimir	
F - Volume variável	

2. No diagrama da figura 1 representou-se o estado de agregação dos corpúsculos de um líquido.

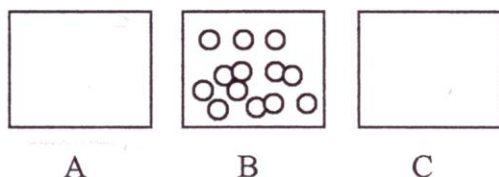


Fig.1

2.1 Complete os diagramas A, e C correspondentes ao estado de agregação dos corpúsculos de um sólido e de um gás, respectivamente.

2.2 Preencha os espaços em branco por forma a tornar verdadeira a frase seguinte:

“ Os estados físicos da matéria caracterizam-se pelo grau de A dos seus corpúsculos. Quanto maior for o grau de organização, B é a liberdade de movimento dos corpúsculos, pois C são as forças de D .

3. A pressão do gás contido num recipiente fechado depende da temperatura a que se encontra e do volume do recipiente. Efetue todas as associações corretas entre as colunas I e II.

Coluna I	Coluna II
A. Menor volume	1. Menor pressão
B. Menor temperatura	2. Maior pressão
C. Maior volume	
D. Maior temperatura	

TESTE DE AVALIAÇÃO

Curso: 3º CEB

Disciplin FÍSICO QUÍMICA

Ano: 8º

Turma: G

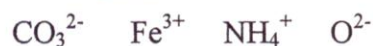
Dat 2 de novembro de 2015 Ano Letivo: 2015-2016

9. Complete a frase seguinte que diz respeito à constituição do átomo.

O átomo é constituído por uma zona central designada de A, onde se localizam os B com carga elétrica positiva e os neutrões que C têm carga elétrica. À volta da zona central estão os D que têm carga elétrica E.

Handwritten notes: "núcleo" above A, "protons" to the left of B, "elétrões" below D, "negativa" below E.

10. Considere a seguinte lista de iões:



10.1 Indique os iões que ganharam dois eletrões. Como se chamam esses iões?

10.2 Qual o ião que perdeu 3 eletrões ? Como se chamam esses iões?

11. Indique o nome das seguintes substâncias iónicas.



12. Represente a fórmula química das seguintes substâncias iónicas:

A – iodeto de ferro (IV)

B – dicromato de alumínio

Cotação

1.	2.1	2.2	3.	4.	5.	6.1	6.2	7.	8.	9.	10.1	10.2	11.	12.	
9	2	4	4	6	10	5	6	7	7	5	4	3	10	18	100

Fim!!!! Bom trabalho.

