

Simulado 10 Concurso Professor De Quimica

QUESTÃO 1

Uma substância pura simples é formada por [A] No máximo dois elementos químicos.

[B] Mais de um elemento químico.

[C] Apenas um elemento químico.

[D] No mínimo três elementos químicos.

QUESTÃO 2

Assinale a alternativa que contém um método de separação de misturas homogêneas.

[A] Destilação.

[B] Centrifugação.

[C] Decantação.

[D] Separação magnética.

QUESTÃO 3

A indivisibilidade do átomo era um componente do modelo atômico de:

[A] Rutherford.

[B] Dalton.

[C] Bohr.

[D] Mendeleiev.

QUESTÃO 4

Isótopos possuem mesmo número de:

[A] Prótons e mesmo número de massas atômicas.

[B] Massas atômicas e número de prótons diferentes.

[C] Elétrons e mesmo número de massas atômicas.

[D] Prótons e número de massas atômicas diferentes.

QUESTÃO 5

Assinale a alternativa que associa INCORRETAMENTE a camada de energia e o número máximo de elétrons que ela suporta.

[A] L = 8

[B] N = 32

[C] O = 64

[D] P = 18

QUESTÃO 6

Quanto à oxidação, assinale a INCORRETA.

[A] Ocorre quando se adiciona oxigênio à substância.

[B] Ocorre quando uma substância perde elétrons.

[C] Ocorre quando uma substância ganha elétrons.

[D] Ocorre quando a substância perde hidrogênio.

QUESTÃO 7

Assinale a alternativa que NÃO contenha um sal:

[A] NH_4OH

[B] Na_2CO_3

[C] CaCO_3

Simulados para concurso de professores

<http://simuladosquestoes.com.br>

Material completo concurso professor de quimica:

<http://simuladosquestoes.com.br/concursoprofessor/quimica/>

[D] NaClO	3-B
	4-D
QUESTÃO 8	5-C
Uma reação utilizou 3 mols de H ₂ .	6-C
Essa reação utilizou:	7-A
[A] 6 x 10 ²³ moléculas de H ₂	8-B
[B] 18 x 10 ²³ moléculas de H ₂	9-D
[C] 24 x 10 ²³ moléculas de H ₂	10-D
[D] 3 x 10 ²³ moléculas de H ₂	

QUESTÃO 9

Soluções insaturadas:

- [A] Não possuem soluto dissolvido.
- [B] Possuem quantidade de soluto dissolvido maior que o coeficiente de solubilidade.
- [C] Possuem quantidade de soluto dissolvido igual ao coeficiente de solubilidade.
- [D] Possuem quantidade de soluto dissolvido abaixo do coeficiente de solubilidade.

QUESTÃO 10

“A variação entálpica de uma reação química depende apenas dos estágios inicial e final da mesma, não importando os processos intermediários.” Esse enunciado se refere à:

- [A] Lei de Pascal.
- [B] Lei de Bohr.
- [C] Lei de Dalton.
- [D] Lei de Hess.

Gabarito

1-C

2-A

Simulados para concurso de professores

<http://simuladosquestoes.com.br>

Material completo concurso professor de química:

<http://simuladosquestoes.com.br/concursoprofessor/quimica/>