

### Exercícios de Fixação do conteúdo ! Classificação da matéria!

1. Complete a Tabela. Descreva quais os processos utilizados para a separação de misturas heterogêneas e homogêneas em cada caso.

Separação de Misturas Heterogêneas	
Sistemas Sólido/sólido	
Sistemas Sólido/líquido	
Sistemas Sólido/gás	
Sistemas Líquido/Líquido	

Separação de Misturas Homogêneas	
Sistemas Sólido/sólido	
Sistemas Sólido/líquido	
Sistemas gás/gás	
Sistemas Líquido/Líquido	

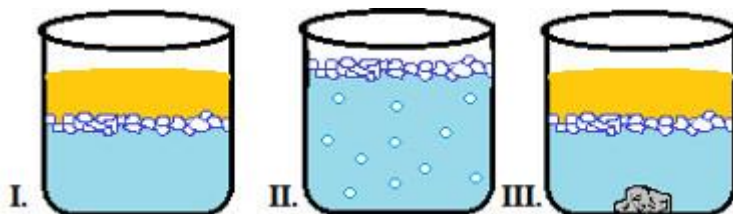
## 2. Caça -Palavras

### Classificação da matéria

As palavras deste caça palavras estão escondidas na horizontal, vertical e diagonal, com palavras ao contrário.

O	T	I	T	A	H	E	F	A	E	T	D	L	B	O	N	A	N
L	L	S	S	T	E	H	T	E	I	E	L	F	E	E	T	S	K
O	A	L	O	Ã	Ç	A	G	I	V	E	L	T	L	E	I	N	H
I	E	O	P	E	A	T	I	H	S	O	M	O	T	A	I	S	E
S	K	E	I	S	A	K	E	O	C	E	G	P	T	E	H	C	I
T	O	F	L	T	N	F	Y	U	T	O	K	O	O	W	O	R	N
E	I	C	A	E	E	C	L	D	N	P	A	R	E	M	Ã	B	E
T	N	O	R	M	M	A	O	U	U	F	D	T	P	S	Ç	E	H
T	I	L	E	R	Ç	E	E	G	N	O	H	O	T	I	U	D	D
S	I	I	Y	Ã	L	U	N	O	G	S	S	L	M	D	L	R	H
G	M	O	O	I	S	E	W	T	W	T	K	A	T	T	O	C	R
Y	R	Y	N	H	E	T	E	R	O	G	E	N	E	O	S	W	F

3. (UFES) Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes. O número de fases em cada um é, respectivamente:



I- óleo, água e gelo.

II- água gaseificada e gelo.

III- água salgada, gelo, óleo e granito.

a) 3,2,6.

b) 3,3,4.

c) 2,2,4.

d) 3,2,5.

e) 3,3,6.

4. (MackenzieSP) Água mineral engarrafada, propanona ( $C_3H_6O$ ) e gás oxigênio são classificados, respectivamente, como:

- a) substância pura composta, substância pura simples e mistura homogênea.
- b) substância pura composta, mistura homogênea e substância pura simples.
- c) mistura heterogênea, substância pura simples e substância pura simples.
- d) mistura homogênea, substância pura composta e substância pura composta.
- e) mistura homogênea, substância pura composta e substância pura simples.

5. (OSEC) Indicar a alternativa falsa:

- a) Um sistema contendo apenas água e um pouco de açúcar forma uma mistura homogênea.
- b) Um sistema constituído por três pedaços de ouro puro é monofásico.
- c) Uma substância pura sempre constituirá um sistema monofásico.
- d) A água e o álcool etílico formam misturas homogêneas em quaisquer proporções.
- e) A água do filtro é uma mistura homogênea.

6. (UFPE) Associe as atividades diárias, relacionadas na primeira coluna, com as operações básicas de laboratório e os fenômenos relacionados na segunda coluna.

1. Deixar uma água barrenta em repouso	( ) Sublimação
2. Adoçar o leite	( ) Decantação
3. Preparar chá de camomila	( ) Filtração
4. Usar naftalina na gaveta	( ) Extração
5. Coar a nata do leite	( ) Dissolução

Os números da segunda coluna, lidos de cima para baixo são:

- a) 3, 2, 5, 4, 1
- b) 1, 3, 4, 5, 2
- c) 4, 3, 2, 1, 5
- d) 3, 2, 4, 5, 1
- e) 4, 1, 5, 3, 2

7. Qual o estado físico das substâncias abaixo, a 102°C?

Substância	PF (°C)	PE (°C)
Fenol	41	182
Água	0	100

8. Indique o método usado para retirar as palhas do café, cascas do amendoim e do arroz.

- a) Catação.
- b) Filtração.
- c) Peneiração.
- d) Ventilação.

9. Escreva as palavras que correspondem as matérias que estudamos até agora:

- 1- Mistura de apenas uma fase
- 2- Separação em que se pode usar ímãs.
- 3- Tudo aquilo que ocupa lugar no espaço
- 4- É um tipo de separação que utilizamos para retirar sujeiras da água.
- 5- Mistura em que vemos duas fases
- 6- Tipo de propriedade de uma matéria

10. Responda

- a) Quando misturamos uma porção de terra com água, que tipo de mistura produzimos?
- b) É possível fazer a reversão dessa mistura, voltando a separar os elementos? Escreva um exemplo de como podemos separar essa mistura.
- c) O que é uma mistura homogênea?
- d) Escreva um exemplo de mistura homogênea que você vê no dia a dia.
- e) Escreva, de acordo com o texto, o que é uma substância pura.

## Respostas

2. Caça-palavras: as palavras contidas no exercício estão listadas abaixo

ALOTROPO  
ATOMOS

COMPOSTO  
ELEMENTO

FLOCULAÇÃO  
HETEROGENEO

LEVIGAÇÃO  
SOLUÇÃO

3. letra e.... 3,3,6.

4. letra e.....mistura homogênea, substância pura composta e substância pura simples

5. letra c.....uma substância pura sempre constituirá um sistema monofásico.

6. letra e

7. fenol é líquido e água é gás

8. letra A

9. Homogênea - separação magnética - matéria. – filtração – heterogênea - textura.

10. Mistura heterogênea - Sim, através da peneiração – São aquelas que apresentam apenas uma fase. – p.exemplo Leite com nescau – são substâncias constituídas exclusivamente por moléculas quimicamente iguais

Exercícios de Fixação – Cristiane K. Santin