



Secretaria de Educação
Avenida Prefeito Valdirio Prisco, 193
Jardim Itacoatiara
sec@ribeiraopires.sp.gov.br
(11) 4828-9600 / 4825-9270

E.M. Professor Sebastião Vayego de Carvalho
Av. Ver. Rubens Mazieiro, 100 – Ouro Fino Paulista – CEP: 09442-700
Fone: (11) 4822-3137 / 4827-0948

DISCIPLINA: CIÊNCIAS

SEMANA- 8- DE 26/04 A 30/04- ADAPTADA

NOME:	Nº:	SÉRIE: 6º ANO _____
PROFESSOR(A): Marilaine L. Martines	CARGA HORÁRIA SEMANAL: 4 aulas	
ENVIAR PARA: classroom	DATA DE ENTREGA: 30.04	
OBJETOS DE CONHECIMENTO/CONTEÚDO: Matéria e Energia		
HABILIDADES : (EF06CI01) Classificar como homogêneas ou heterogêneas a mistura de dois materiais, a partir da observação e da comparação das características e propriedades diferentes materiais, por meio da execução de experimentos simples como mistura de água e água e areia, dentre outros.		
ESTRATÉGIAS E RECURSOS: Envio de Texto, vídeo aula e exercícios referentes ao tema proposto.		
ORIENTAÇÕES: Leia com bastante atenção e responda as questões. Plantão de dúvidas das 16h às 18h pelo whatsapp.		

MISTURAS HOMOGÊNEAS E MISTURAS HETEROGÊNEAS

Definição de Mistura: Mistura é um sistema formado por duas ou mais substâncias puras, chamadas componentes.

As misturas podem ser classificadas em homogêneas e heterogêneas. A diferença entre elas é que a mistura homogênea é uma solução que apresenta uma única fase enquanto a heterogênea pode apresentar duas ou mais fases.

Explicando em outras palavras, por exemplo se você misturar café pronto (líquido) com leite, deixar os dois por alguns minutos juntos ou até mexer com uma colher...o que vai acontecer, os dois componentes vão se misturar e formar uma só substância ou seja (café com leite). A partir deste momento, você observando no copo será difícil saber onde estará exatamente o café e onde estará exatamente o leite, pois os dois juntos formaram uma terceira substância. Muito bem como você não consegue distinguir um do outro, dizemos que esta mistura é uma mistura de uma fase só ou monofásica e que esta mistura é uma mistura homogênea, pois os

componentes se misturaram, deram origem a uma outra substância e quando você observa, já não é mais capaz de separar um componente do outro (ficou uma coisa só) ou seja uma fase.

Já a mistura heterogênea é uma mistura que apresenta duas ou mais fases a partir do momento do encontro de dois ou mais componentes. Vamos dar um exemplo. Pegue algumas pedrinhas na rua e misture com água. Se você esperar um pouquinho, vai ver que a água vai ficar em cima e as pedrinhas vão ficar embaixo. Neste momento será possível observar “qual é a água” e “quais são as pedras”. Sendo assim, podemos dizer que é uma mistura com duas fases, ou seja Bifásica, concluindo: mistura heterogênea

RESUMINDO: Muito fácil de perceber a diferença, as misturas homogêneas e heterogêneas são, respectivamente, a mistura de substâncias em que não se pode identificar cada um dos elementos e na outra cada um dos compostos podem ser indicados na composição. De uma maneira geral, as misturas são compostos constituídos pela junção de substâncias puras.

Portanto, as misturas são classificadas em homogêneas e heterogêneas. Sendo as homogêneas aquelas que apresentam uma única fase e heterogêneas aquelas em que seus elementos não são dissolvidos totalmente ou distribuídos de maneira uniforme ao longo da mistura.

Existe uma diferença entre solução e composto. As soluções não têm composição fixa como a dos compostos, ou seja, as quantidades de cada elemento presentes nas soluções podem variar e estar em qualquer proporção.

Exemplos de misturas homogêneas: a água salgada (sal dissolvido na água) e o ar atmosférico (uma misturas de [oxigênio](#) e [hidrogênio](#)).

Exemplos de misturas heterogêneas: água mistura com óleo, amostras de pedras e granito.

Podemos citar uma infinidade de misturas Homogêneas e misturas Heterogêneas.

Assista os vídeos abaixo que eles irão ajudar você a compreender melhor...

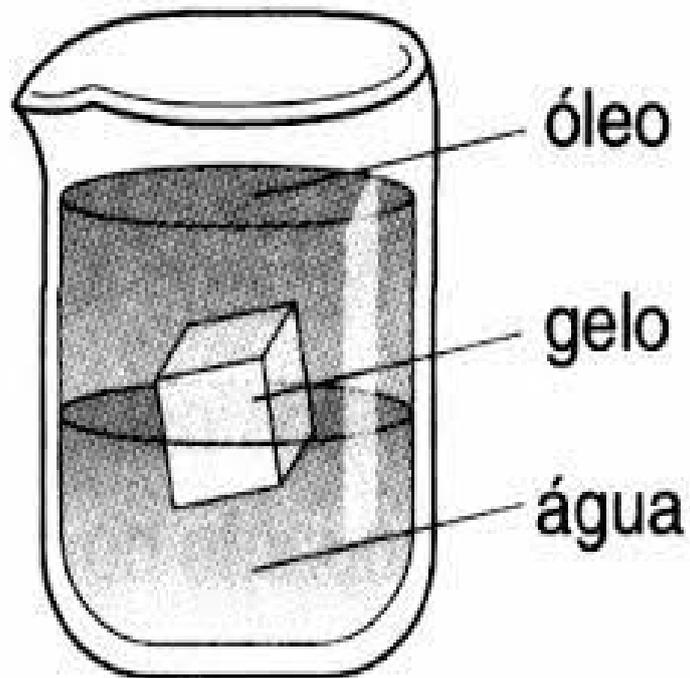
<https://www.youtube.com/watch?v=03GlscxiTA4>

<https://www.youtube.com/watch?v=U0LbDogajz8>

Bons estudos!!!!

AGORA FAÇA OS EXERCÍCIOS

1. PINTE A PEDRA DE GELO



ESTA É UMA MISTURA HETEROGÊNEA, ÁGUA E ÓLEO NÃO SE COMBINAM



NO PRIMEIRO FRASCO TEM REFRIGERANTE NO SEGUNDO FRASCO TEM SUCO DE LARANJA, PINTE COM A COR QUE VOCÊ ACHAR MELHOR. SE JUNTARMOS OS DOIS, TEREMOS UMA MISTURA HOMOGÊNEA, POIS AS DUAS SUBSTÂNCIAS SE COMBINAM.



Secretaria de Educação

Avenida Prefeito Valdirio Prisco, 193

Jardim Itacolomy

sec@ribeiraopires.sp.gov.br

(11) 4828-9600/ 4825-9270

E.M. Professor Sebastião Vayego de Carvalho
Av. Ver. Rubens Mazieiro, 100 – Ouro Fino Paulista – CEP: 09442-700
Fone: (11) 4822-3137 / 4827-0948
E-mail: emvayego@hotmail.com

DISCIPLINA: PORTUGUÊS
SEMANA: 8 (26/04 a 30/04)

(ADAPTADO)

NOME:	Nº:	SÉRIE:
PROFESSOR(A): LÍDIA BALDEZ	CARGA HORÁRIA SEMANAL: 07	
ENVIAR PARA: CLASSROOM	DATA DE ENTREGA: 30/04/21	
OBJETOS DE CONHECIMENTO/CONTEÚDO: FONÉTICA FONO-ORTOGRAFIA		
ESTRATÉGIAS E RECURSOS: RESUMO EXPLICATIVO E EXERCÍCIOS DE FIXAÇÃO GRAMATICAL.		
ORIENTAÇÕES: ATENÇÃO! COPIAR TUDO NO CADERNO. ENVIAR FOTO DO CADERNO COM NOME COMPLETO E ANO. Horário de atendimento segunda a sexta das 13h às 17h.		

Fonética

Classificação dos encontros vocálicos:
Hiato: Vogal + Vogal em sílabas diferentes
Exemplo: sa-ú-de
Ditongo: vogal+ semivogal na mesma sílaba
Exemplo: re-ló-gio
Tritongo: semivogal+ vogal+semivogal na mesma sílaba
Exemplo: Pa- ra- guai
Semivogais: I U

Atividades de fixação:

1) Circule os ditongos:

- a) área
- b) cabeleireiro
- c) gênio
- d) houve

2) Identifique os HIATOS

- a) houve
- b) ainda
- c) textualidade
- d) saíram
- e) saúde

3) Separe as sílabas e classifique em: Ditongo, Hiato ou Tritongo:

- a) secretária:
- b) secretaria:
- c) saúdo:
- d) mais:
- e) poema:
- f) espécie:
- g) limões:
- h) ingênuo:
- i) cruel:
- j) rainha:
- k) Paraguai
- l) saguão

6) Separe as sílabas e classifique: Monossílaba, Dissílaba, Trissílaba ou Polissílaba

fácil:	
possível:	
você:	
único:	
frágil:	
será:	
Diálogo;	

BIBLIOTECA PÚBLICA DE RIBEIRÃO PIRES RECEBEU MUITOS LIVROS.

Leia Título acima e faça um desenho. Capriche.