ESTADO DE MATO GROSSO DO SUL
MUNICÍPIO DE LADÁRIO
SECRETARIA MUNICIPAL DE EDUCAÇÃO
ESCOLA MUNICIPAL PROFESSOR JOÃO BAPTISTA

Aluno(ª):.....Turma: 6° A
Professora: Joluise Benites Quidá

ATIVIDADES DE CIÊNCIAS

1)O sarravulho é um prato típico da nossa região. Em Corumbá e Ladário - Mato Grosso do Sul, devido a imigrantes portugueses, o prato de sarrabulho ou sarravulho, como dizem os mais antigos, é um prato regional, servido em grandes festividades. Escreva ao lado de cada etapa de preparo dessa comida se é um fenômeno químico ou fenômeno físico.



a)Misturar os ingredientes: .....
b)cortar o fígado:.....
c)aquecer a água:.....
d)cozinhar os ingredientes:.....
e)picar os temperos:.....

<https://lecarvalhoo.wordpress.com/tag/brasil/>.Acesso de 20 de maio de 2020.

2)Identifique quais dos exemplos a seguir são transformações químicas, e quais são transformações físicas:
a)decomposição de um alimento:.....
b)cozimento de um ovo:.....
c)fervura da água:.....
d)queima de um papel:.....
e)adição de bicarbonato de sódio a um copo de vinagre:.....
f)assar uma carne:.....
g)secagem de uma roupa no varal:.....
h)fazer um bolo:.....
i)as queimadas nas florestas:.....
j)chutar uma bola:.....
k)uma vela acesa:.....

3) Dê exemplos de fenômenos químicos e físicos do seu dia a dia.
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

ESTADO DE MATO GROSSO DO SUL
MUNICÍPIO DE LADÁRIO
SECRETARIA MUNICIPAL DE EDUCAÇÃO
ESCOLA MUNICIPAL PROFESSOR JOÃO BAPTISTA

Aluno(ª):.....Turma: 6° A
Professora: Joluise Benites Quidá

ATIVIDADES DE CIÊNCIAS

Fazer a leitura do texto:
• Transformação Química e Física da Matéria

Você já percebeu que os materiais podem passar por diferentes tipos de transformação?


Pexels


Gettyimages

As imagens ao lado representam duas transformações da matéria. Na imagem do fósforo pegando fogo temos uma transformação química. Já na imagem do gelo derretendo, temos uma transformação física.

Todos os dias e em todos os lugares podemos observar transformações nos materiais ao nosso redor e até mesmo dentro de nós. A digestão dos alimentos, o amadurecimento das frutas, o cozimento dos alimentos, o enferrujamento do ferro, a queima de um papel, a efervescência de um antiácido e o derretimento do gelo são apenas alguns exemplos das muitas transformações da matéria que ocorrem o tempo todo. Essas transformações são chamadas na química de **fenômenos** e indicam **qualquer mudança que ocorrer em um material**, não precisa ser algo extraordinário e nem mesmo visível a olho nu, pois podem ocorrer mudanças microscópicas.

As transformações ou fenômenos podem ser classificados em dois tipos:

- **Fenômenos Físicos: Não alteram a constituição da matéria.**

É uma transformação passageira e reversível, pois apesar de o material sofrer alterações na sua forma, tamanho, aparência ou estado físico, ele continua sendo constituído das mesmas substâncias químicas.

Exemplos:



- **Fenômenos Químicos: São aqueles em que a constituição do material muda.**

Eles são considerados permanentes e irreversíveis. O material ou os materiais presentes no sistema inicial são transformados em outra substância ou em outras substâncias. Por exemplo, quando fritamos o ovo, a sua aparência, cor, dureza, densidade e outras características que são percebidas a olho nu mudam. Isso é consequência da transformação dos materiais presentes no ovo cru.
Grande parte das transformações químicas pode ser percebida visualmente. A formação de uma nova substância pode ser identificada pelos seguintes fenômenos:



Entretanto, a ausência desses sinais não significa que não ocorreu uma transformação química, pois algumas ocorrem sem que haja mudança perceptível entre o estado inicial e o final. Para se ter certeza de que ocorreu a transformação química é necessário isolar os materiais obtidos e verificar suas propriedades específicas, como densidade, pontos de ebulição e fusão, solubilidade e outras.
Exemplos:
O apodrecimento de uma fruta ou de um alimento em geral, a queima de qualquer matéria, por exemplo a queima de uma vela, a digestão dos alimentos, o amadurecimento das frutas, o cozimento dos alimentos, o enferrujamento do ferro, a queima de um papel etc.
Fazer um bolo também é um fenômeno químico:



https://i.ytimg.com/vi/rK_2bMnF6PM/maxresdefault.jpg

Fenômenos Físicos	Fenômenos Químicos
Quebrar um copo de vidro	Produzir vinho a partir da uva
Aquecer uma panela de alumínio	Acender um fósforo
Ferver a água	Queimar o açúcar para fazer caramelo
Explosão de uma panela de pressão	Queima do carvão
Massa de pão "crescendo"	Explosão após uma batida
Derretimento de metais, como o cobre	Enferrujamento da palha de aço
Dissolver açúcar em água	Queima de um cigarro

https://blog.maxieduca.com.br/wp-content/uploads/2018/05/Tabela.png