

Aluno: _____

Escola: _____

Data: ___/___/___

Ano de Escolaridade: **Fase IX**

Professor (a): **Rosane da S. Narciso**

Disciplina: **Ciências**

1 - Podemos diferenciar facilmente os estados físicos das substâncias. Escreva **V** para verdadeiro e **F** para falso em cada afirmação a seguir.

- a) () A água líquida, quando despejada em um recipiente, ocupa o formato dele.
b) () Quando colocamos gelo em um suco, percebemos que aquele ocupa o formato do recipiente.
c) () Quando nossos pais cozinham, percebemos que a fumaça se espalha pela cozinha.
d) () Ao assoprarmos um balão de festa, percebemos que ele infla, pois o ar ocupa todo o espaço interno do balão.

2 - Complete as frases com as palavras do quadro a seguir, de acordo com as características do ar atmosférico.

NITROGÊNIO

CARBÔNICO

GASES

OXIGÊNIO

- a) O ar atmosférico é constituído por uma mistura de diversos tipos de _____.
b) O gás _____ é necessário para a respiração da maioria dos seres vivos, sendo essencial para a vida na Terra.
c) O gás _____ é absorvido pelas plantas durante o processo de fotossíntese.
d) O gás _____ é o gás mais abrangente do ar atmosférico.

3 - O QUE É O SORO CASEIRO?

O soro caseiro é uma solução à base de água, sal e açúcar que pode ser feita em casa e serve para o tratamento e para a prevenção da desidratação nos pacientes com quadros de diarreia e/ou vômitos.

O soro caseiro é basicamente constituído por:

1 litro de água filtrada ou fervida

20 g de açúcar

3 g de sal

Essa mistura é homogênea, apresenta uma única fase e portanto é uma solução.

Como fazer o soro?

O soro caseiro é uma solução que consiste em 3,5 gramas de sal + 20 gramas de açúcar diluídos em 1 litro de água filtrada ou previamente fervida. Na prática, isso significa 1 colher de chá de sal + 1 colher de sopa de açúcar.



Escreva duas utilidades para usar o soro caseiro? _____