

Termos Técnicos

Ácidos

Classe de substâncias que têm pH igual ou maior que 1 e menor que 7. Exemplo: sumo do limão.

Bases

Classe de substâncias que têm pH maior que 7 e menor ou igual a 14. Exemplo: sabonete.

Bicarbonato de sódio

O bicarbonato de sódio é um composto químico que se utiliza muito na indústria, mas também na cozinha para preparar alguns pratos. Podes comprá-lo em qualquer loja ou hipermercado que venda produtos alimentares.

Classificar

Formar conjuntos de animais ou substâncias com características semelhantes.

Conclusão

Uma conclusão é um conjunto de ideias que resulta de uma série de observações. Quando achamos que percebemos um determinado fenómeno – até porque já conseguimos fazer com que ele aconteça em determinadas situações – então podemos tirar uma conclusão.

Por exemplo, se repetires muitas vezes a experiência de juntar vinagre ao bicarbonato de sódio e o resultado for sempre igual, então poderás concluir que: vinagre + bicarbonato de sódio = dióxido de carbono.

Dióxido de carbono (CO₂)

O dióxido de carbono é um gás que, na Natureza, existe no ar, nos vulções e que também é libertado quando respiramos. É muito utilizado pelo Homem para gaseificar os refrigerantes e como extintor de incêndios. É ainda o principal causador do efeito de estufa.

Efeito de estufa

O efeito de estufa é um fenómeno de retenção de calor pela atmosfera, de forma a que, durante a noite, as temperaturas na Terra não sejam demasiado frias. Se não houvesse efeito de estufa, não haveria vida na Terra. Hoje em dia, a poluição atmosférica provoca o aumento de efeito de estufa, tornando a Terra demasiado quente ("aquecimento global"), o que pode trazer consequências muito graves para o nosso planeta.

Experiência

Uma experiência é um conjunto de operações que se realizam com o objectivo de se confirmar uma determinada hipótese. Ou seja, se quisermos saber o que provoca um dado fenómeno, poderemos fazer uma experiência para tentar chegar a um resultado.

Muitas vezes, é necessário fazer vários ensaios até chegarmos a uma conclusão.

Fenómeno

Um fenómeno é um acontecimento invulgar ou que nós só conseguimos observar em determinadas condições.

Gás

Um gás é uma substância com forma e volume variáveis. Isto é, esteja onde estiver, ele adapta-se perfeitamente ao espaço, ocupando-o por completo.

Exemplos de gases de que já ouviste falar: o oxigénio, de que precisas para respirar; o dióxido

Laboratório

de carbono, que provoca as "borbulhas" nos refrigerantes; e o hélio, que faz com que os balões de borracha flutuem.

Indicador químico

Um indicador químico é uma substância que adquire cores diferentes quando está em presença de soluções ácidas ou básicas.

Material

Material é todo o conjunto de objectos que precisas para fazer determinada experiência.

pH

Escala que serve para determinar se as substâncias são ácidas, básicas ou neutras. Quando o valor de pH é igual ou maior que 1 e menor que 7 a substância é ácida; quando o pH é maior que 7 e menor ou igual a 14 é básica; quando tem o valor 7 a substância é neutra, ou seja, não é um ácido nem uma base.

Pólos

Os pólos são as extremidades de uma pilha. Todas as pilhas têm um pólo negativo e um pólo positivo. O pólo negativo é a zona onde há concentração de carga negativa e o pólo positivo é a zona onde há falta de carga negativa. A carga negativa vai do pólo negativo para o positivo através de um circuito, originando a circulação de corrente eléctrica.

Propriedade

Característica própria de uma coisa, substância ou ser vivo.

Reacção química

É o mesmo que transformação química; acontece quando, ao juntarmos duas ou mais substâncias, se forma outra diferente. Por exemplo, quando juntas bicarbonato de sódio ao vinagre forma-se dióxido de carbono.

Reagente

Reagentes são as substâncias que, durante uma experiência, provocam um reacção química, transformando-se noutras substâncias.

Relatório

Um relatório é um documento escrito, onde se aponta tudo sobre um determinado assunto. Quando se faz uma experiência, deve fazer-se também um relatório para registarmos todas as observações e conclusões e não nos esqueçamos de nada.

Resíduo

Matéria(s) que fica(m) depois de certas reacções químicas.

Resultado

É o conjunto das alterações que se obtêm e que, normalmente, podem ser observadas no decorrer e até ao final da experiência.

Por exemplo, durante uma experiência podes observar algumas transformações, como mudanças de cor ou formação de gases. Estas transformações são o resultado da experiência e são, geralmente, apontadas num caderno e depois copiadas para o relatório.

Substâncias neutras

Classe de substâncias que têm pH igual a 7, ou seja, não são ácidos, nem bases. Exemplo: água pura.

Transformação

É o mesmo que modificação ou alteração.