

Aluna (o): _____

Série: 6º ANO

Data: __/__/__

Turma: _____

ATIVIDADE REFERENTE A TERCEIRA SEMANA DE AULAS
06 A 10 DE ABRIL

1. Vamos aprender com a prática!

I. De que é feita a casca do ovo?

Antes de realizar esta prática, você precisa saber que, na casca do ovo, existe uma substância chamada carbonato de cálcio. Quando essa substância se combina com um ácido, como o vinagre, novas substâncias são produzidas, entre elas o gás carbônico e os sais que ficam dissolvidos na água.

Veja o que é necessário para realizar esta atividade e siga as orientações dadas.

Material

- Uma colher de sopa;
- dois ovos de galinha crus;
- dois copos transparentes iguais;
- vinagre branco;
- água.



Procedimentos

- Ponha um ovo em cada um dos copos — com cuidado para não os quebrar. Acrescente vinagre em um dos copos até cobrir o ovo.
- Ponha água no segundo copo até cobrir o outro ovo.
- Observe os ovos por alguns minutos. Veja se eles ou o líquido em que estão mergulhados sofrem alguma alteração. Anote o que você observou.
- Peça a um responsável que ponha os dois copos com os ovos na geladeira e, durante dois dias, observe-os de vez em quando.

• Passado esse tempo, com uma colher, tire cuidadosamente os ovos dos copos e lave-os em água corrente. Observe com atenção a superfície de cada um, fazendo uma comparação. Anote o que você observou.

Agora, responda às seguintes questões:

- a) Descreva a transformação que aconteceu com a casca de um dos ovos no fim da atividade.
- b) Suponha que um estudante afirme que as mudanças ocorridas no ovo que foi posto no vinagre foram provocadas tanto pelo ácido do vinagre quanto pela água que esse produto contém. O que você diria?
- c) A partir desse experimento, pode-se concluir que é possível identificar certo tipo de rocha usando ácido. Explique por que e dê exemplos dessas rochas. (Cuidado! O ácido do vinagre não é corrosivo, mas há outros ácidos muito corrosivos. Por isso você não deve fazer experimentos com ácidos sem a orientação de um responsável.)
- d) Às vezes, as fábricas podem lançar na atmosfera produtos químicos que formam ácidos com a água das chuvas. Com isso, a chuva pode se tornar mais ácida. A chuva ácida teria algum efeito sobre monumentos e construções? Explique.

Observações:

Essa atividade deve ser supervisionada por um responsável.

Você pode copiar as perguntas no caderno para organizar melhor sua atividade.

Para entrar em contato comigo para tirar qualquer dúvida, vocês podem usar o e-mail: isa_biocorreia@hotmail.com, deixar uma mensagem no SIGAA, ou enviar uma mensagem por WhatsApp (9 – 9863 - 8609).

Um abraço,

Bons estudos!!!