



Protocolo O fundo do mar

O que vamos precisar

Solução 1 – Solução de Silicato de Sódio

Sólido A – Cloreto de ferro III

Sólido B – Cloreto de cobre II

Sólido C – Nitrato de cobalto

Sólido D – Sulfato de zinco

1 frasco de vidro

4 espátulas

Areia

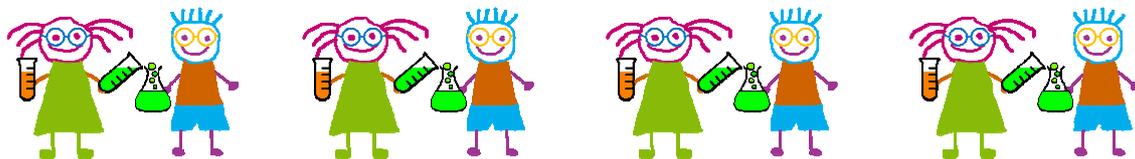
Agora vamos fazer

1º Lava a areia e coloca-a no fundo do frasco.

2º Enche cerca de metade do frasco de vidro com a solução 1 fornecida pelo teu professor.

3º Adiciona pequenas quantidades de cada um dos sólidos A, B, C e D, que te foram fornecidos e observa com atenção o que acontece.





Para que servem e o que são estas substâncias?

Sulfato de zinco

É usado para suprir necessidades animais, de zinco em rações animais, fertilizantes e *sprays* agrícolas.

Uma solução aquosa do sulfato do zinco afirma-se ser eficaz em remover o musgo dos telhados.

O sulfato de zinco também tem sido relatado como capaz de iludir exames médicos de consumo de drogas.

Cloreto de ferro

Corrói o metal

Nitrato de cobalto

É usado como catalizador em petroquímica, como matéria prima para produzir vitamina B12, tinta invisível, aditivo em solo e aditivos alimentares.

Cloreto de cobre

Sal esverdeado utilizado na produção laboratorial do cobre metálico.

Silicato de sódio

Também conhecido como *vidro líquido* e *água de vidro*, utilizado em cimentos, proteção passiva ao fogo, refratários, produção de têxteis e madeira.