

MÁS PROPUESTAS

Experimentamos para estudiar la corrosión metálica

A partir de esta actividad, podrán observar y explicar qué ocurre con la corrosión metálica producida por algunos componentes del medio.

Materiales

- 4 pedacitos iguales de lana de acero
- 4 platitos
- 1 gotero
- 1 pocillo de agua destilada
- 1 pocillo de agua de la canilla
- 1 pocillo de agua con mucha sal (puede ser un vaso con agua de la canilla y 5 cucharaditas de sal)
- 1 trozo de papel *film*

Para hacer y pensar

1. Coloquen un trozo de lana de acero en cada platito.
2. Agreguen 10 gotas de agua destilada a la lana de acero del primer plato. A la del segundo, 10 gotas de agua de la canilla. A la del tercero, 10 gotas de agua con sal.
3. Envuelvan el pedacito de lana de acero del cuarto plato con el papel *film*.
4. Agreguen un cartelito a cada plato para identificar qué hicieron en cada caso. Por ejemplo: *acero y agua destilada*. ¿Qué creen que va a ocurrir en cada uno de los casos? ¿Por qué? Registren sus respuestas para volver a ellas.
5. Déjenlos en un lugar al aire libre.
6. Durante dos o tres días, observen y registren en el cuadro lo ocurrido.

	REGISTRO DE OBSERVACIONES			
	PLATO 1	PLATO 2	PLATO 3	PLATO 4
DÍA 2				
DÍA 3				

Para analizar

1. ¿Qué proceso exploraron en esta actividad?
2. ¿Qué componentes del medio actuaron en cada caso?
3. ¿Coincidieron sus respuestas iniciales con lo que sucedió? ¿Por qué?