

TITULO PROYECTO

¿Qué tipo de reacciones análogas ocurren con cada ion metálico?

DEFINIR EL PROBLEMA

- ❖ **Que interacción tiene el ion metálico con las sales minerales?**
- ❖ **Que cantidad de ácido sulfúrico y colorante debe de aplicarse en el enbase**
- ❖ **Que es un jardín químico**
- ❖ **Que es las osmosis**
- ❖ **A tras vez de las osmosis que se puede dar**

OBJETIVOS

- ✓ **Tener un aprendizaje sobre las sales y hacer de la química mas interactividad**
- ✓ **Construir un auténtico “BOSQUE” formando por figuras verticales formadas por la precipitación de sales minerales**
- ✓ **Observar como crecen los cristales en presencia de algunas sales de silicato de sodio**

JUSTIFICACION

- **Se realiza con el fin de profundizar sobre los jardines químicos y darlo a conocer a los demás, para que adquieran mas conocimientos sobre la precipitación de las sales minerales, las cuales son moléculas inorgánicas de hidratación en presencia de agua que en los seres vivos aparecen tanto precipitados, disueltos , como asociados**

MARCO TEORICO

SAL (QUIMICA)

Es la combinación química entre ácidos e hidróxidos como entre otros elementos, de tal modo que se forma una neutralización es decir sal más agua.

Ejemplo

- ❖ Sales binarias son las que están formadas por elementos metales y no metales por decir el cloruro de sodio se utiliza en gotas para ojos.**
- ❖ Sales ternarias se conforman por tres elementos metal, no metal, y oxígeno se puede dar en el alumbre básicamente se usa en desodorantes**
- ❖ Sales cuaternarias formadas por metal, no metal , ion de hidroxilo, y oxígeno; se tratan de compuestos inorgánicos elemento mineral para cultivo y plantas.**

SALES MINERALES

Son moléculas inorgánicas de fácil ionización es decir fácil unión en presencia de agua ya que Su función es regular su PH, la osmosis en la combinación de dos células.

La reacción que tiene la sal con el agua es el de crear conductos de energía, a medida de que se disuelvan más los iones de sodio y cloro chocaran entre si, y volverán a combinarse y formaran cristales de sal. (YAHOO!) (Yeison) (Yeison)CORREGIR REFERENCIAS

BIBLIOGRÁFICAS

Los silicatos metálicos reaccionan con el silicato de sodio para formar una membrana delgada de silicato y insoluble. El agua atraviesa la membrana por osmosis haciendo que esta se expanda primero para acabar rompiéndose. El resultado final es la aparición de una serie de columnas de silicatos metálicos coloreados.

Hay que tener un poco de paciencia para, antes de añadir las sales, conseguir que el líquido que se posa sobre la arena este perfectamente incoloro y transparente.

No hay que extrañarse, no obstante, si, una vez formado el bosque, se va derrumbando al cabo de unos días.

Al cabo de dos o tres días, cuando los arboles ya no crecen más, con la ayuda de una pipeta o sifón puede extraerse la disolución que envuelve el jardín y sustituirla por agua a fin de que se conserve mejor.

BIBLIOGRAFIA

YAHOO! (s.f.). Obtenido de

<https://es.answers.yahoo.com/question/index?qid=20070902214716AABGyMh>

Yeison . (s.f.). Obtenido de <http://10ejemplos.com/10-ejemplos-de-sales>

Yeison . (s.f.). *10ejemplos.com*. Obtenido de <http://10ejemplos.com/10-ejemplos-de-sales>