PS02A-enseñar sobre

Agua y Soluciones

El uso con BrishLab PS02A
Hecho por: Coach

---

1 - ¿Cuántas lados a un contenedor usted la necesidad de una líquido y por qué?

Page 1
Párrafo 2

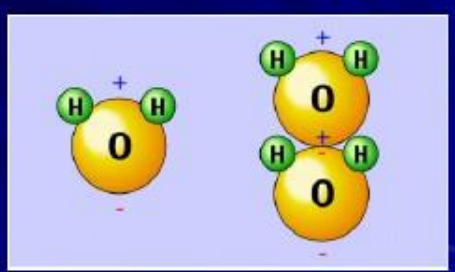
5 de 6 - no superior necesario. La gravedad mantiene pulg

Enlace a la imagen

---

2 - Explicar unmolécula polar.

Page 1
Para 4



Los diferentes extremos de una molécula de agua tener cargos - como los polos de un imán.

Enlace a la imagen

---

3 - ¿Por qué es agua un "especial"molécula? Usar la palabra "piel".

Page 1
Párrafo 5

Un clip de papel puede "flotar" en la piel del agua."flotar"

Enlace a la imagen

---

4 - ¿Por qué el hielo flota?

Page 1
Para 6

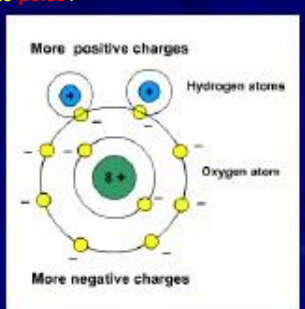
El hielo es menos denso que el agua.

Enlace a la imagen

---

5 - ¿Por qué un agua molécula tener un leve cargo en tanto polos?

Page 1
Para 7

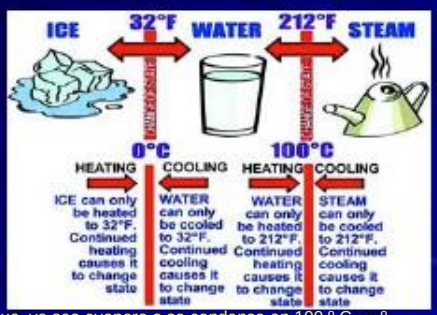


Los átomos no son la misma en cada extremo de un molécula de agua así que hay una ligera carga.

Enlace a la imagen

6 - ¿Qué dos cosas suceder a agua a 100 ° C (212 º F)?

Página 2
Párrafo 10

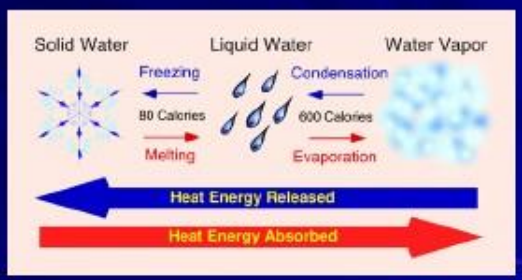


Agua, ya sea evapora o se condensa en 100 º C100º

Enlace a la imagen

7 - ¿Qué sucede a agua para que sea sólido y luego en un líquido?

Página 2
Párrafo 11



Extracción de calor convierte el agua líquida en agua sólida (hielo).
Adición de calor convierte el agua sólida (hielo) en agua líquida.

Enlace a la imagen

8 - ¿Por qué usamos sal en una calle helada?

Página 2
Párrafo 12

Sal disminuye el punto de congelación de agua para que el hielo no se forma.

Enlace a la imagen

9 - Sal en agua es un solución.Sal es el soluto y agua es el solvente - Existe más agua que la sal.

Página 2

Párrafo 12

¿Cómo se puede recordar este?

El 'u'En Soluto es lo que 'u'Puesto en el disolvente más grande.Solu

Enlace a la imagen

10 - ¿Por qué es agua conocido como la "Solvente Universal"?

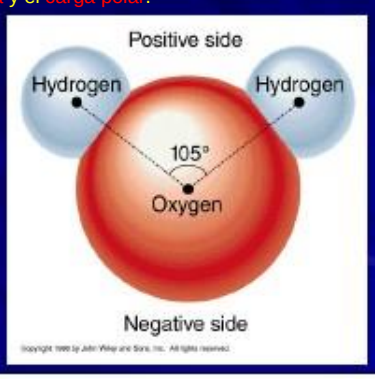
Página 2
Párrafo 13

Debido a que muchas cosas pueden ser disueltas en agua.

Enlace a la imagen

Wrap It Up: - Dibujar y color unagua molécula y el carga polar.

Page 1
Para 4



Enlace a la imagen

Clave de respuestas