# <http://www.mhhe.com/physsci/chemistry/essentialchemistry/flash/hybrv18.swf>

Simulación

# TAREA

# TEMA 1: QUIMICA ORGÁNICA E INORGÁNICA

# Averiguar qué es la química del C. En qué consiste la química orgánica? La química inorgánica. Diferencias entre química inorgánica y orgánica. ¿Habrá alguna más importante?

TEMA 2. HIBRIDACIÓN

Repasar la teoría de la hibridación y comprenderla. Explique la teoría de la hibridación a sus propios compañeros en forma sencilla. Hacer un resumen de 500 palabras. Explique con sus propias ideas y palabras como se dan los distintos casos de hibridación en el átomo de carbono. ¿Qué tipos de geometrías se dan? Cómo son las figuras y los ángulos en cada hibridación. Hacer un modelo físico de cada una de las tres hibridaciones.

# IMPORTANCIA DE LA HIBRIDACIÓN

# Averigua por qué la teoría de la hibridación cambió la manera como se concebía tradicionalmente el átomo de C y sus enlaces con el H y con otros átomos y se lo explica a tu grupo.

¿Qué importancia tiene a nivel industrial (práctico) que se comprenda cómo se enlaza el C con otros átomos?. Con el H por ejemplo

Qué importancia tiene a nivel de la medicina que se comprenda cómo se enlaza el C con otros átomos?.¿En la agricultura? ¿En la alimentación? ¿En el desarrollo de la ciencia?

<http://www.quimitube.com/videos/hibridacion-sp-sin-enlaces-multiples-ejemplo-del-becl2/>