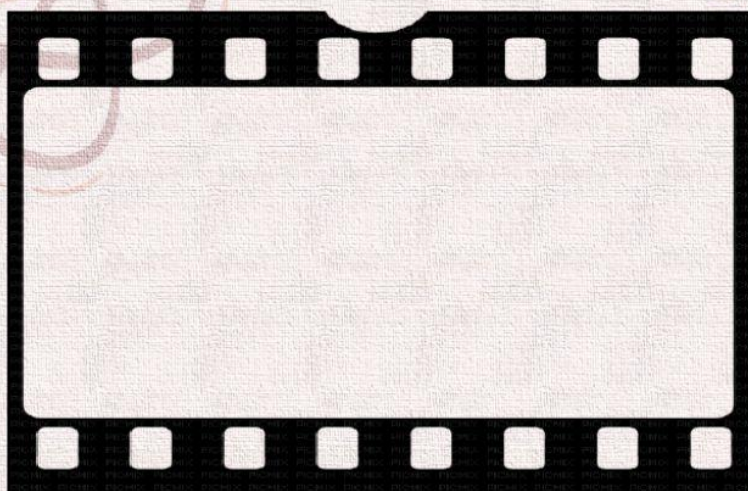


PROPIEDADES FÍSICA DE LOS HALOGENUROS DE ALQUILO



Ver el siguiente vídeo atentamente, antes de responder las preguntas

Actividad

1.- Seleccione la opción o las opciones correctas

- La fuerza que mantiene unidas a las moléculas de los alcanos son **DÉBILES** **GRANDES** debido a que son moléculas **POLARES** **APOLARES** **POCO POLARES**
- Los R-X presentan **POLARIDAD DÉBIL** **APOLARIDAD** **POLARIDAD FUERTE**
- Propiedades físicas de los halogenuros de alquilo depende: **DE LA ELECTRONEGATIVIDAD** **DEL PESO MOLECULAR** **DEL TAMAÑO** de la molécula (Más de una de las opciones son verdaderas)
- Cuándo comparamos moléculas de igual número de carbono, los HALOGENURO DE ALQUILO posee **MAYOR** **MENOR** punto de ebullición que un ALCANO
- Sí tenemos distintos halogenuros de alquilo con la misma cantidad de carbono, el punto de ebullición va **AUMENTAR** **DISMINUIR** con el incremento del peso atómico del **HIDRÓGENO** **HALÓGENO** **CARBONO**
- La cierta polaridad que puede tener los halogenuros de alquilo se debe a la presencia de **CARBONO** **HIDRÓGENO** **HALÓGENO**
- Los halogenuros de alquilo van a ser solubles en solventes **POLARES** **APOLARES** **DE BAJA POLARIDAD**
- La densidad de los halogenuros de alquilo se va a ver afectada por la presencia de átomos de **HIDRÓGENO** **CARBONO** **HALÓGENOS**, porque esta afecta **AL PESO ATÓMICO** **LA ESTRUCTURA** **AL PESO MOLECULAR** de la molécula

2.- De los siguientes pares de estructuras, seleccione la que presenta mayor punto de ebullición y completa los cuadros con el nombre de cada compuesto

a.-	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br}$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
	nombre	nombre
b.-	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{I} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH}_3 \end{array}$
	nombre	nombre
c.-	$\begin{array}{c} \text{F} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-F} \end{array}$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-F}$
	nombre	nombre



3.- Ordenar de menor a mayor punto de ebullición, arrastrando a donde corresponda :

R-Cl	R-I	R-F	R-Br
Menor Peb	→		Mayor Peb

4.- Ordenar de menor a mayor polaridad y dar el nombre de cada una

$\text{Br-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	$\text{CH}_3\text{-Br}$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}$	
Menor Polaridad	→		Mayor Polaridad
nombre	nombre	nombre	

5.- Arrastrar donde corresponda según la densidad del halógeno de alquilo

R-Cl	R-I	R-F	R-Br
} Más denso que el agua		} Menos denso que el agua	