

Sal Halógena Mixta

**1. Conteste lo siguiente.**

- ¿Cómo se forma una sal halógena mixta de forma directa?

- ¿Qué es una sal halógena mixta?

- ¿Cómo se forma una sal halógena mixta mediante fórmula desarrollada?

2. Haga clic en la opción correcta.

- Las sales halógenas mixtas están formadas por un único catión y dos aniones halógenos diferentes.

Falso

Verdadero

- El cloruro de potasio y magnesio $KMgCl_3$ es un ejemplo de sal halógena mixta.

Falso

Verdadero

- Las sales halógenas mixtas son solubles en agua en la mayoría de los casos.

Falso

Verdadero

3. Arrastra cada fórmula con su nomenclatura correspondiente

$KMgCl_3$		Cloruro de potasio y magnesio.
$CaNaCl_3$		Bromuro de sodio y magnesio
$NaMgBr_3$		Cloruro de sodio y calcio.

4. Una con una línea según corresponda.

$LiHBr_2$	Sal Halógena ácida
H_2Se	Sal Halógena mixta
$BaKBr_3$	HIDRUROS
LiH	Ac. HIDRÁCIDOS

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.

