Obtención y Nomenclatura de Sales Haloideas

Deberás colocar el nombre correcto debajo de cada reactivo de la reacción de neutralización y luego colocar el nombre la sal obtenida nombrar la sal haloidea.

$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O \rightarrow NaCl =$

$CaOH + HBr \rightarrow CaBr2 + H_2O \rightarrow CaBr2 =$

$AlOH3 + H2S \rightarrow Al2S3 + H_2O \rightarrow Al2S3 -$

$BeOH2 + HI \rightarrow BeI2 + H_2O \rightarrow BeI2 =$

$ZnOH2 + H2S \rightarrow ZnS + H_2O \rightarrow ZnS =$

$kOH + HI \rightarrow KI + H_2O \rightarrow KI =$

Sulfuro alumínico | Ácido bromhídrico | bromuro cálcico | Hidróxido sódico | sulfuro zincico | ácido iodhídrico

Hidróxido alúminico | cloruro sódico | Ioduro berílico | ácido clorhídrico | ioduro potásico | hidróxido Berílico

ácido sulfhídrico | hidróxido zincico | ácido iodhídrico | ioduro potásico | hidróxido cálcico | Hidróxido potásico

Miss Lynn Cáceres

LIVEWORKSHEETS