Repaso de Masas moleculares

Vamos a repasar las masas moleculares.

Usa estas masas atómicas:

$H \rightarrow 1u$	$O \rightarrow 16u$	$F \rightarrow 19u$	$S \rightarrow 32u$
$K \rightarrow 39u$	$Ca \rightarrow 40u$	$C \rightarrow 12u$	$Li \rightarrow 7u$

$CaO \rightarrow ____ + ____ = ____$

$KH \rightarrow ____ + ____ = ____$

$SO \rightarrow ____ + ____ = ____$

$KF \rightarrow ____ + ____ = ____$

$LiF \rightarrow ____ + ____ = ____$

$CaS \rightarrow ____ + ____ = ____$

$LiH \rightarrow ____ + ____ = ____$

LIVEWORKSHEETS

$CaH_2 \rightarrow$ ____ + ____ · 2 = ____ + ____ = ____

$CaF_2 \rightarrow$ ____ + ____ · 2 = ____ + ____ = ____

$SO_2 \rightarrow$ ____ + ____ · ___ = ____ + ____ = ____

$CO_2 \rightarrow$ ____ + ____ · ___ = ____ + ____ = ____

$OF_2 \rightarrow$ ____ + ____ · ___ = ____ + ____ = ____

$Li_2O \rightarrow$ ____ · 2 + ____ = ____ + ____ = ____

$H_2O \rightarrow$ ____ · 2 + ____ = ____ + ____ = ____

$K_2S \rightarrow$ ____ · ___ + ____ = ____ + ____ = ____

$Li_2S \rightarrow$ ____ · ___ + ____ = ____ + ____ = ____

$H_2S \rightarrow$ ____ · ___ + ____ = ____ + ____ = ____

LIVEWORKSHEETS