









## Actividades Clase n° 22:

### HIDRUROS (1° parte)

1) Dadas las siguientes fórmulas químicas, selecciona los hidruros metálicos.

$\text{Li}_2\text{O}$	
$\text{MgH}_2$	
$\text{H}_2\text{S}$	
$\text{H}_2\text{O}$	
$\text{NaH}$	
$\text{SrH}_2$	
$\text{NH}_3$	
$\text{K}_2\text{O}$	

2) Considerando los números de oxidación de los elementos: indica cuál de las siguientes fórmulas es correcta para cada hidruro.

$\text{CaH}$	$\text{CaH}_2$	$\text{CaH}_3$	$\text{Ca}_2\text{H}$
$\text{LiH}$	$\text{LiH}_2$	$\text{LiH}_3$	$\text{Li}_2\text{H}$
$\text{BaH}$	$\text{BaH}_2$	$\text{BaH}_3$	$\text{Ba}_2\text{H}$
$\text{RbH}$	$\text{RbH}_2$	$\text{RbH}_3$	$\text{Rb}_2\text{H}$

3) Escriba la fórmula química correspondiente, según el nombre de cada hidruro.

Hidruro de potasio	
Dihidruro de estróncio	
Hidruro de hierro (II)	
Hidruro de calcio	
Trihidruro de aluminio	
Hidruro de sodio (I)	
Hidruro de galio (III)	
Monohidruro de Cesio	

4) Complete las reacciones de formación de cada hidruro.

