

## APRENDIZAJE 10

### Ejemplos de Evaluación

I. Completa la siguiente tabla:

	No. atómico	No. protones	No. electrones	Tipo de partículas	No. oxidación	Valencia
Si	14					
Se <sup>2-</sup>						
In <sup>3+</sup>	49					
Ca		20				
	39		38			
Bi						
N		7				
	17		18			
Sr <sup>2+</sup>		38				
Sn <sup>4+</sup>			46			

II. En la siguiente tabla se muestran los resultados obtenidos al identificar los iones presentes en una muestra de suelo:

a) Completa la siguiente tabla:

Muestra de suelo	Cloruros	Sulfatos	Carbonatos	Sulfuros	Nitratos	Ion Sodio	Ion Potasio	Ion Calcio	Ion fierro (II)
1	si	si	--	si	si	si	--	si	si
Fórmula de Cationes									
Fórmula de Aniones									



Con la siguiente lista de cationes y aniones, forma las correspondientes sales:

cación	anión	Fórmula de la Sal	Nombre de la sal
$K^{+1}$	$Br^{-1}$		
$Ca^{+2}$	$PO_4^{-3}$		
$Ba^{+2}$	$SO_4^{-2}$		
$Al^{+3}$	$S^{-2}$		
$Zn^{+2}$	$NO_3^{-1}$		

VI. De la siguiente lista de sustancias clasifícalas en óxidos, hidróxidos, ácidos y sales, e indica su nombre químico:

$HS_2$ ,  $Ba(NO_3)_2$ ,  $Al_2O_3$ ,  $MgSO_4$ ,  $Zn(OH)_2$ ,  $H_2SO_4$ ,  $Ca(NO_2)_2$ ,  $HI$ ,  $KOH$ ,  $HClO_4$ ,  $MgO$ ,  $SrBr_2$ ,  $Cu_2O$ ,  $Al(OH)_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Ba(OH)_2$ .

Óxidos		Número de Oxidación de Cada elemento en el compuesto
Fórmula	Nombre	

Hidróxidos		Número de Oxidación de Cada elemento en el compuesto
Fórmula	Nombre	

Ácidos		Número de Oxidación de Cada elemento en el compuesto
Fórmula	Nombre	

Sales		Número de Oxidación de Cada elemento en el compuesto
Fórmula	Nombre	