Ejercicio 3. Clasificación de óxidos en ácidos, anfóteros o básicos.

Objetivo: Resolver ejercicios o cuestionarios que permiten conocer el nivel de aprendizaje del alumno en el tema.

Descripción: En esta actividad el alumno seleccionará una de las tres opciones. En caso de seleccionar la opción equivocada aparecerá la retroalimentación abajo indicada.

Clasifica los siguientes óxidos como ácidos, básicos o anfóteros; de acuerdo a lo visto anteriormente, puedes apoyarte con tu tabla periódica.

Óxido	Carácter		
BeO	Ácido	Anfótero	**Básico**
Na_2O	Ácido	Anfótero	**Básico**
CO	**Ácido**	Anfótero	Básico
Sn_2O_4	Ácido	**Anfótero**	Básico
B_2O_3	**Ácido**	Anfótero	Básico
Li_2O	Ácido	Anfótero	**Básico**
Si_2O_4	Ácido	**Anfótero**	Básico
Cl_2O	**Ácido**	Anfótero	Básico
Fe_2O_3	Ácido	Anfótero	**Básico**
Sb_2O_3	Ácido	Anfótero	Básico

Ejercicio 4. Identificación de ácidos monopróticos y polipróticos

Objetivo: Resolver ejercicios o cuestionarios que permiten conocer el nivel de aprendizaje del alumno en el tema.

Descripción: En esta actividad el alumno seleccionará una de las tres opciones. En caso de seleccionar la opción equivocada aparecerá la retroalimentación abajo indicada.

En esta actividad el alumno seleccionará una de las dos opciones. En caso de seleccionar la opción equivocada aparecerá la retroalimentación abajo indicada.

Clasifica los siguientes ácidos como monopróticos o polipróticos.

Ácido	Clasificación	
HNO_3	Monoprótico	Poliprótico
H_2S	Monoprótico	Poliprótico
$HClO_4$	Monoprótico	Poliprótico

H_3PO_4	Monoprótico	Poliprótico
H_2CO_3	Monoprótico	Poliprótico
HF	Monoprótico	Poliprótico
H_2Te	Monoprótico	Poliprótico
HIO_3	Monoprótico	Poliprótico
$HAsO_3$	Monoprótico	Poliprótico
H_2SeO_4	Monoprótico	Poliprótico

Ejercicio 5. Clasificación de sales

Completa la siguiente tabla, coloca los compuestos enlistados abajo en la familia a la que pertenecen.

Cloruros	Hidróxidos	Sulfatos	Nitratos	Carbonatos	Sulfuros	Fosfatos

KCl, $Al(OH)_3$, $Ni(NO_3)_2$, AgS, $Sn(H_2PO_4)_4$, $Ga_2(CO_3)_3$, $CuSO_4$, Na_3PO_4, $CuNO_3$, $CuCl_2$, $BaSO_4$, K_2HPO_4, $CoCl_2$, $HgOH$, $(NH_4)_2SO_4$, K_2CO_3, $AuPO_4$, $Cd(NO_3)_2$, Li_2SO_4, $Be(OH)_2$, Cr_2S_3, $CaCO_3$, $LiCl$, ZnS, $Ca(OH)_2$, $Pb(NO_3)_2$, Al_2S_3, $CaCl_2$, $MgCO_3$, $Fe_2(SO_4)_3$, $NaOH$, $AgNO_3$

Compara

Cloruros	Hidróxidos	Sulfatos	Nitratos	Carbonatos	Sulfuros	Fosfatos
KCl	$NaOH$	$Fe_2(SO_4)_3$	$AgNO_3$	$MgCO_3$	Al_2S_3	Na_3PO_4
$CaCl_2$	$Al(OH)_3$	$(NH_4)_2SO_4$	$Ni(NO_3)_2$	$CaCO_3$	AgS	K_2HPO_4
$CuCl_2$	$Ca(OH)_2$	$BaSO_4$	$Pb(NO_3)_2$	K_2CO_3	Cr_2S_3	$Sn(H_2PO_4)_4$
$CoCl_2$	$HgOH$	$CuSO_4$	$CuNO_3$	$Ga_2(CO_3)_3$	ZnS	$AuPO_4$
$LiCl$	$Be(OH)_2$	Li_2SO_4	$Cd(NO_3)_2$			