

Ejercicio 1



Nombre

Elemento/compuesto

Anión/catión/ neutro

Enlace iónico/covalente/metálico

Estado de oxidación

Peso molecular

Síntesis/descomposición/sustitución

Reversible/irreversible



Ejercicio 2	$\text{HNO}_3(\text{ac})$		+	$\text{KOH}(\text{ac})$		→	$\text{KNO}_3(\text{ac})$		+	$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	
Nombre											
Elemento/compuesto											
Anión/catión/ neutro											
Enlace iónico/covalente/metálico											
Estado de oxidación											
Peso molecular											
Síntesis/descomposición/sustitución											
Reversible/irreversible											



Ejercicio 3							
	$C_6H_{12}O_6$	+	O_2	$\begin{matrix} \rightarrow \\ \leftarrow \end{matrix}$	CO_2	+	H_2O
Nombre							
Elemento/compuesto							
Anión/catión/ neutro							
Enlace iónico/covalente/metálico							
Peso molecular							
Síntesis/descomposición/sustitución							
Reversible/irreversible							



Ejercicio 4	Na(s)	+	O ₂ (g)	→	NaO ₂ (ac)
Nombre					
Elemento/compuesto					
Anión/catión/ neutro					
Enlace iónico/covalente/metálico					
Estado de oxidación					
Peso molecular					
Síntesis/descomposición/sustitución					
Reversible/irreversible					