



LECCIÓN SOBRE HIDRÓCIDOS Y ÁCIDOS OXOÁCIDOS

1. Escoja la respuesta correcta en el espacio que corresponda.

	COMPUESTO	NOM. TRADICIONAL	NOM. STOCK	NOM. SISTEMÁTICA
1º		HIDRÓXIDO DE MAGNESIO		DIHIDRÓXIDO DE MAGNESIO
2º	Pb(OH) ₄	HIDRÓXIDO PLÚMBICO		
3º	HClO ₄		AC. TETRAOXOCLORICO (VII)	
4º	HNO ₂		AC. DIOXONITRICO (III)	
5º	Zr(OH) ₂		HIDRÓXIDO DE CIRCONIO II	
6º		HIDRÓXIDO PER VANÁDICO		PENTAHIDRÓXIDO DE VANADIO
7º		HIDRÓXIDO AUROSO		MONOHIDRÓXIDO DE ORO
8º			AC. TETRAOXOFOSFÓRICO (V)	TETRAOXOFOSFATO (V) DE HIDRÓGENO
9º	HBrO	AC. HIPO BROMOSO		
10º	H ₂ SO ₄			TETRAOXOSULFATO (VI) DE HIDRÓGENO

2. Conteste las siguientes preguntas. (contestar en minúscula, respetando tildes)

- Los hidróxidos denominados también _____
- Los hidróxidos se forman por un _____ y un grupo (OH).
- El grupo OH se conoce como grupo _____ oxidriilo e hidróxido.
- En la reacción de descomposición del hidróxido se obtiene:

(Ej: Li), OXÍGENO Y _____

- Conteste verdadero o falso. Los Oxácidos se forman al combinar un oxído más agua _____
- Los oxiácidos son compuestos _____, al formular el hidrógeno se escribe a la izquierda, respetando el orden de _____. El no metal con el oxígeno forman un _____ con carga negativa.