



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_2SO_4			TETRAOXOSULFATO (VI) DE HIDRÓGENO

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

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

(Ej: Li), **OXÍGENO** Y

- e) Conteste verdadero o falso. Los Oxácidos se forman al combinar un óxido más agua
- f) 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.