

**EXAMEN FORMULACIÓN INORGÁNICA 1º BACHILLERATO**

1.- Óxido de Litio	
2.- Trióxido de dialuminio	
3.- Pentaóxido de dinitrógeno	
4.- Óxido de cloro (I)	
5.- Hidruro cálcico	
6.- Seleniuro de hidrógeno	
7.- Hidruro de arsénico (III)	
8.- Triyoduro de cobalto	
9.- Peróxido de cobre (I)	
10.- Hidróxido de cobre (I)	
11.- Cloruro de Bromo (I)	
12.- Trioxobromato (V) de hidrógeno	
13.- Ácido sulfuroso	
14.- Bis-Tetraoxofosfato (V) de Calcio	
15.- Heptaoxidocromato (VI) de Aluminio	
16.- Hidrogenosulfuro de oro (III)	
17.- Hidrogenotrioxocarbonato (IV) de plata	
18.- Hipobromito de hierro (II)	
19.- Tetraoxoclorato (VII) de Berilio	
20.- permanganato potásico	
21.- Tris[hidrogenotetraoxosulfato (VI)] de hierro	
22.- Nitrato de plomo (IV)	
23.- Oxobromato (I) de oro (III)	
24.- Ácido tetraoxomangánico (VII)	
25.- ácido hipoyodoso	

$\text{HNO}_3$			
$\text{Cl}_2\text{O}_5$			
$\text{FeO}$			
$\text{SnH}_2$			
$\text{Mg}_3\text{N}_2$			
$\text{FeCl}_3$			
$\text{Sr}(\text{OH})_2$			
$\text{Na}_2\text{O}_2$			
$\text{CH}_4$			
$\text{IF}_7$			
$\text{H}_2\text{S}$			
$\text{NH}_4(\text{OH})$			
$\text{HClO}_3$			
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$			
$\text{CuCrO}_4$			
$\text{H}_2\text{MnO}_4$			
$\text{Ca}(\text{HS})_2$			
$\text{MgO}_2$			
$\text{Au}(\text{HSO}_4)_3$			
$\text{HPO}_3$			
$\text{Na}(\text{HCO}_3)$			
$\text{Fe}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$			
$\text{LiHS}$			
$\text{AlPO}_4$			
$\text{KNO}_2$			