

## Esercizi di nomenclatura

Ossido di potassio	
	BaO
Ossido rameoso	
	P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Ossido di carbonio	
	SO <sub>2</sub>
Perossido di magnesio	
	LiH
Ioduro di idrogeno	
	Sr(OH) <sub>2</sub>
Acido ipobromoso	
	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
Acido periodico	
	MgBr <sub>2</sub>
Solfuro di cesio	
	KNO <sub>3</sub>
Solfato di sodio	
	Ca(ClO <sub>2</sub> )
Fosfato di potassio	
	Al(BrO) <sub>3</sub>
Idrogenocarbonato di calcio	
	Li <sub>2</sub> O
Pentossido di dizolfo	
	CO <sub>2</sub>
Ossido ferroso	
	N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>

Ossido di stagno (IV)	
	$\text{AlH}_3$
Ossido di argento	
	$\text{H}_2\text{S}$
Acido perbromico	
	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
Acido nitroso	
	$\text{H}_2\text{SO}_3$
Acido metafosforico	
	$\text{KClO}$
Solfato di magnesio	
	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Nitrato di bario	
	$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2$
Carbonato di oro (III)	
	$\text{Fe}_2\text{S}_3$
Diidrogenofosfato di potassio	