

## Pracovní list – anorganické názvosloví

Vytvořte vzorce případně názvy anorganických sloučenin.

CsOH	NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>
N <sub>2</sub> O	BaCl <sub>2</sub> · 2H <sub>2</sub> O
HMnO <sub>4</sub>	
HIO <sub>4</sub>	oxid selenový
Ag <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	oxid zlatitý
HClO <sub>2</sub>	oxid platičitý
V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	kyselina chlorečná
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	kyselina trihydrogenjodistá
H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	kyselina telluričitá
HCN	hydroxid inditý
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	hydroxid thallný
Al(OH) <sub>3</sub>	amoniak
H <sub>5</sub> IO <sub>4</sub>	kyselina trithiouhličítá
CuSO <sub>4</sub> · 5 H <sub>2</sub> O	síran barnatý
H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	sulfid sodný
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	kyanid draselný
BaO	chlorečnan draselný
HBr	chlornan vápenatý
H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	hydrogensulgid sodný
Cr <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	jodičnan amonný
NiSeO <sub>4</sub>	tetrahydrogentellutan draselný
OsO <sub>4</sub>	monohdrát jodičnanu měďnatého
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	hydrogenuhlíčan vápenatý
CaCO <sub>3</sub>	peroxid vodíku
Mg(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	dusitan olovnatý