

Trouvez le nombre d'oxydation des ions dans les cases grises.  
 Ecrivez la formule chimique des combinaisons d'ions suivantes.

	Cl	OH	CO <sub>3</sub>	PO <sub>4</sub>	S
K	KCl	KOH	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	K <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	K <sub>2</sub> S
Mg	MgCl <sub>2</sub>	Mg(OH) <sub>2</sub>	MgCO <sub>3</sub>	Mg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	MgS
Al	AlCl <sub>3</sub>	Al(OH) <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	AlPO <sub>4</sub>	Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub>
Hg (II)	HgCl <sub>2</sub>	Hg(OH) <sub>2</sub>	HgCO <sub>3</sub>	Hg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	HgS
Ag	AgCl	AgOH	Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ag <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ag <sub>2</sub> S
Zn	ZnCl <sub>2</sub>	Zn(OH) <sub>2</sub>	ZnCO <sub>3</sub>	Zn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	ZnS
NH <sub>4</sub>	NH <sub>4</sub> Cl	NH <sub>4</sub> OH	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	(NH <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S
Fe (II)	FeCl <sub>2</sub>	Fe(OH) <sub>2</sub>	FeCO <sub>3</sub>	Fe <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	FeS
Fe(III)	FeCl <sub>3</sub>	Fe (OH) <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	FePO <sub>4</sub>	Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>
Ca	CaCl <sub>2</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	CaCO <sub>3</sub>	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	CaS
H	HCl	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> S
Pb(IV)	PbCl <sub>4</sub>	Pb(OH) <sub>4</sub>	Pb(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Pb <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>4</sub>	PbS <sub>2</sub>
Cr(III)	CrCl <sub>3</sub>	Cr(OH) <sub>3</sub>	Cr <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CrPO <sub>4</sub>	Cr <sub>2</sub> S <sub>3</sub>
Be	BeCl <sub>2</sub>	Be(OH) <sub>2</sub>	BeCO <sub>3</sub>	Be <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	BeS