Assegnare il nome tradizionale e IUPAC ai seguenti composti

Cu_2O

+1 -2

+1 OSO

+2 ICO

OSSIDO RAMEOSO

OSSIDO DI DIRAME

N_2O_5

+5 -2

$-2 \cdot 5 + 2x = 0$

+3 OSA

+5 ICA

ANIDRIDE NITRICA

PENTOSSIDO DI DIAZOTO

$Mg(OH)_2$

IDROSSIDO DI MAGNESIO

DI IDROSSIDO DI MAGNESIO

$(NH_4)_2SO_4$

NH_4^+

AMMONIO

SO_4^{2-}

$-2 \cdot 4 + x = -2$

+6 -2

ITO

ATO

+4 OSO

+6 ICO

SOLFATO DI AMMONIO

TETRAOSSO SOLFATO(VI) DI DIAMMONIO

Assegnare il nome tradizionale e IUPAC ai seguenti composti

$CuSO_4 \cdot 5H_2O$

Cu^{2+} SO_4^{2-}

SOLFATO RAMEICO PENTAIDRATO

TETRAOSSOSOLFATO(VI) DI RAME PENTAIDRATO

$Ni(ClO_2)_2 \cdot 7H_2O$

Ni^{2+} ClO_2^- (+3 -2)

$-2 \cdot 2 + x = -1$

+1 IPO-OSO

+3 OSO

+5 ICO

+7 PER-ICO

CLORITO DI NICHEL EPTAIDRATO

DIDIOSSOCLORATO(III) DI NICHEL EPTAIDRATO

Assegnare la formula chimica ai seguenti composti

acido ipoiodoso

+1 +1 -2
H I O

$I_2O + H_2O \longrightarrow H_2I_2O_2 \equiv 2HIO$

nitrato di cromo triidrato

+3 OSA
+5 ICA $N_2O_5 + H_2O \longrightarrow H_2N_2O_6 \equiv 2HNO_3$

Cr^{3+} NO_3^-

$Cr(NO_3)_3 \cdot 3H_2O$

Assegnare la formula chimica ai seguenti composti

triossonitrato(V) di sodio

+1 +5 -2
$NaNO_3$

$+1+5-2\cdot3=0$

tetracloruro di stagno(IV)

+4 -1
$SnCl_4$

$+4-1\cdot4=0$

idrossido di cromo(III)

+3
$Cr(OH)_3$

tetraossofosfato(V) di rame(II) diidrato

+2 +1 +5 -2
$CuHPO_4 \cdot 2H_2O$

$+2+5-2\cdot4=-1$