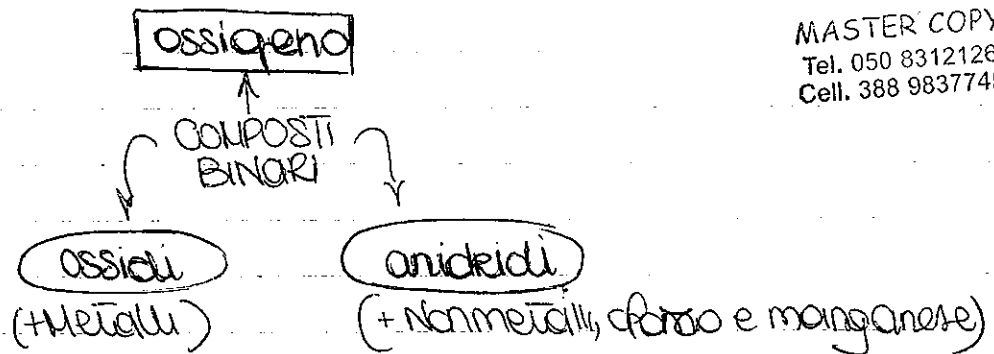


# NOMENCLATURA

MASTER COPY  
Tel. 050 8312126  
Cell. 388 9837745



nel dettaglio:

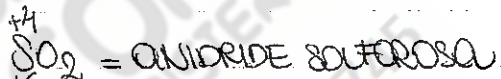
• BORO: III gruppo A, mo: +3



• CARBONIO: IV gruppo A, mo: +4, +2

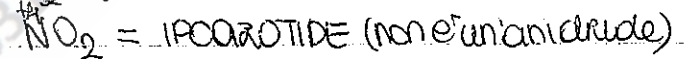
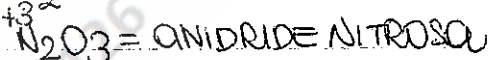
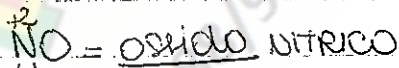


• ZOLFO: VI gruppo A, mo: -2, +4, +6



• AZOTO: mo: +2, +3, +4, +5, -3

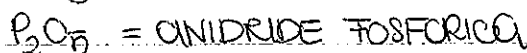
↑  
quando  
lega l'  
idrogeno



N.B:

gli elementi dello stesso gruppo tendono a formare lo stesso tipo di composti

• FOSFORO e ARSENICO: +3 e +5: 2 tipi di ANIDRIDI

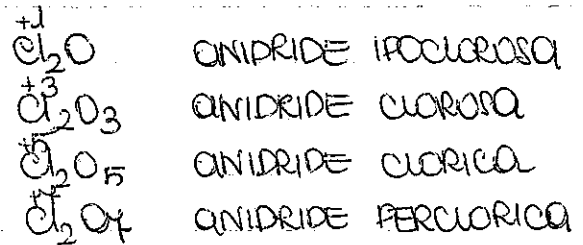


MASTER COPY  
Tel. 050 8312126  
Cell. 388 9837745

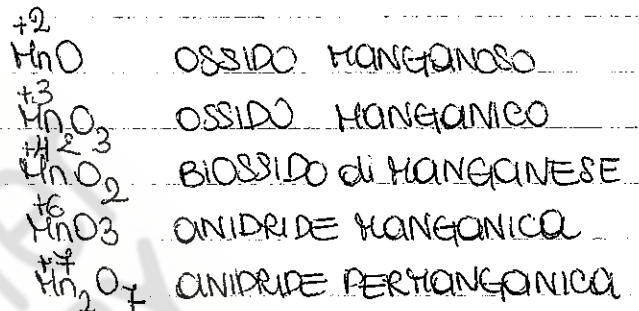
• FLUORO: VII gruppo A, mo: -1



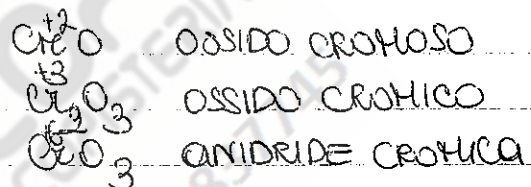
• CLORO: VII GRUPPO, MO: +1, +3, +5, +7



• MANGANESE MO: +2, +3, +4, +6, +7



• CROMO MO: +2, +3, +6



MASTER COPY  
Tel. 050 8312126  
Cell. 388 9837745

perossidi

L'OSSIGENO ha n.o = (-1)

ES:



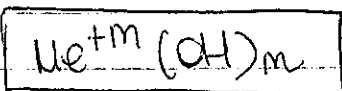
superossidi

L'OSSIGENO ha n.o = (-1/2)

ES:



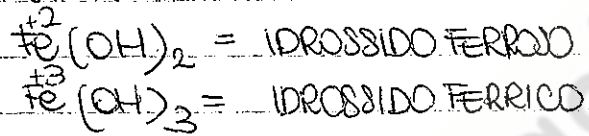
## Idrossidi



x aggiunta di tanti OH quanta è l'equivalenza del metallo

↑  
nomenclatura analoga a quella degli ossidi

Es:

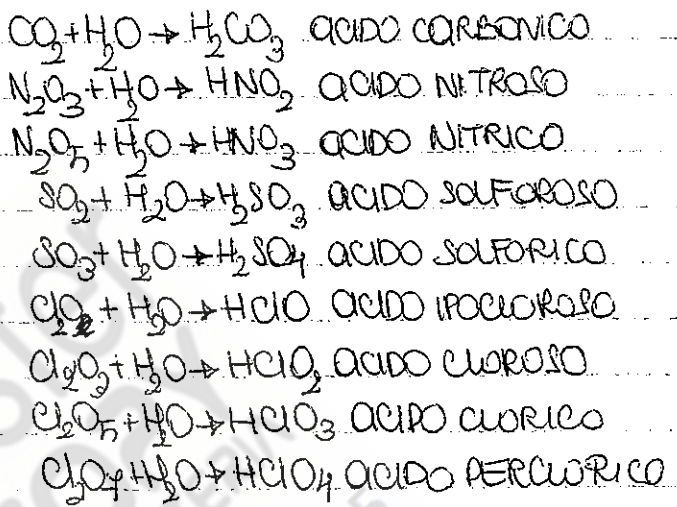


## Ossiacidi

x addizione di acqua alle

### ANIDRIDI

Es:

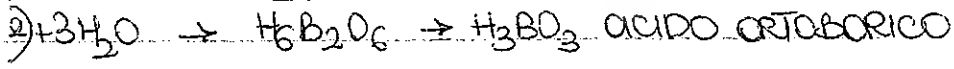
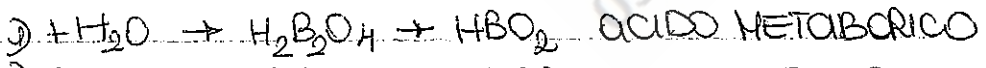


↳ formato con 1 sola molecola d'acqua

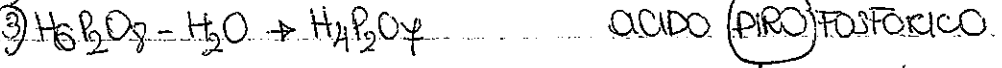
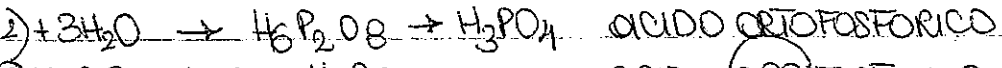
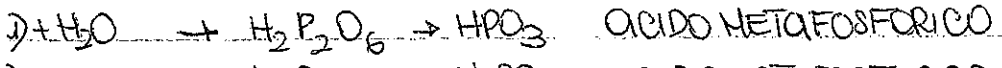


↳ con il maggior numero possibile di H<sub>2</sub>O

$B_2O_3$  anidride borica



$P_2O_5$  anidride fosforica

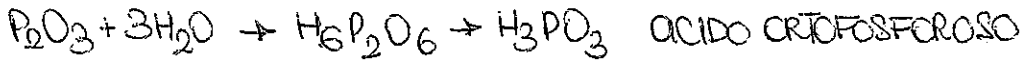


↳ ottenuto x sottrazione di 1 H<sub>2</sub>O dall'acido in forma orto-

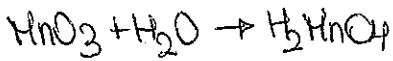
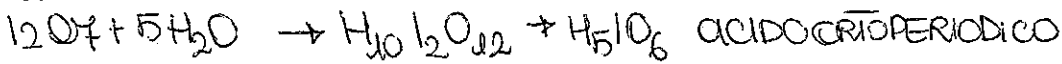
NB: vale anche x l'arsenico

MASTER COPY  
Tel. 050 8312126  
Cell. 388 9837745

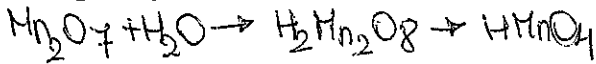
$P_2O_3$  anidride fosforosa



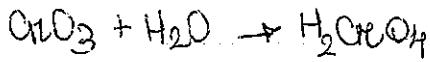
$I_2O_7$  anidride periodica



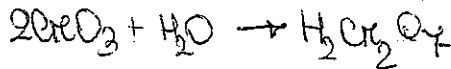
ACIDO MANGANICO



ACIDO PERMANGANICO



ACIDO CROMICO



ACIDO DICROMICO

MASTER COPY  
Tel. 050 8312126  
Cell. 388 9837745

Idrogeno

IDRURI

Idrogeno + Metalli

Es:

- $NaH$  IDRURO DI SODIO
- $CaH_2$  IDRURO DI CALCIO

esist. particolari:

$Na Al H_4$  = SODIO ALLUMINIO IDRURO

$Na B H_4$  = SODIO BORO IDRURO

IDRACIDI

Idrogeno + NonMetallo

Es:

- acidi acogenidrici (con elementi VIIA)
- $H_2S$ : ACIDO SOLFIDRICO
- $HCN$ : ACIDO CIANIDRICO

Ioni

Cationi

positivi

- $Fe^{2+}$  IONE FERRICO
- $Fe^{3+}$  IONE FERRICO
- $NH_4^+$  IONE AMMONIO
- $H_3O^+$  IONE IDRONIO

anioni

negativi

$OSO \rightarrow ITO$   
 $ICO \rightarrow ATO$   
 $IDRICO \rightarrow URO$

ottenengono  
x perdita  
di  $H^+$

alcuni anioni:

•  $\text{NO}_2^-$  (deriva da  $\text{HNO}_2$ ) IONE NITRITO

↑  
acido  
nitroso

•  $\text{NO}_3^-$  (deriva da  $\text{HNO}_3$ ) IONE NITRATO

↑  
acido  
nitrico

MASTER COPY  
Tel. 050 8312126  
Cell. 388 9837745

•  $\text{SO}_4^{2-}$  (deriva da  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) IONE SOLFATO

•  $\text{PO}_4^{3-}$  (deriva da  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ) IONE ORTOFOSFATO

→ Ioni particolari:

$\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{HCO}_3^-$  IONE BICARBONATO

$\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{HSO}_3^-$  IONE BISOLFITO

$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{HSO}_4^-$  IONE BISOLFATO

$\text{H}_4\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{PO}_4^{2-}$  IONE PIROFOSFATO

$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  IONE DICROMATO

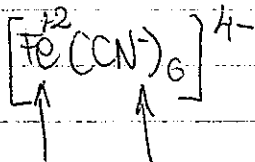
COMPOSTI di COORDINAZIONE ← formazione legami dativi

presentano uno IONE METALLICO a cui sono legati dei leganti a formare complessi.

↑  
**IONE  
CHIELATO**

il numero di leganti è sempre  $\geq$   
del numero di coordinazione dello ione  
metallico.

Es:

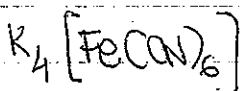


↑            ↑  
ione        leganti  
chelato

IONE CIANURO FERROSO

(non è un composto di coordinazione)

se lega uno ione negativo  
altrimenti nessun surplus



ESACIANO FERRATO (II) di POTASSIO