

p.u. = prefisso numerico = meno (racchette), di, tri, tetra, penta, esa, epta

## OSSIDI

### OSSIDI BASICI ( $M_{ex}O_y$ )

- TRADIZIONALE = OSSIDO DI RADICE METALLO + ICO/OSO

es.  $Fe_2O_3$  = ossido ferrico

- IUPAC = p.u. OSSIDO DI p.u. NOME METALLO

es.  $Fe_2O_3$  = triossido di ferro

### ANIDRIDI ( $nM_{ex}O_y$ )

- TRADIZIONALE = ANIDRIDE RADICE METALLO + ICA/OSA

es.  $B_2O_3$  = anidride borica

- IUPAC = p.u. OSSIDO DI p.u. NOME METALLO

es.  $B_2O_3$  = triossido di boro

## IDRURI

### IDRURO ( $E H_x$ ) con $E \in 1^{\circ} \rightarrow 15^{\circ}$ GRUPPO

- TRADIZIONALE = IDRURO RADICE ELEMENTO + ICO/OSO

es.  $CaH_2$  idruro di calcio

- IUPAC = p.u. IDRURO DI NOME ELEMENTO

es.  $CaH_2$  diidruro di calcio

### IDRACIDI ( $H_xE$ ) con $E \in 16^{\circ} - 17^{\circ}$ GRUPPO

Δ GLI ELEMENTI DEL GRUPPO 16 HANNO  $N^{\circ}$  DI OSSIDAZIONE -2; GLI E DEL GRUPPO 17 HANNO  $N^{\circ}$  DI OSSIDAZIONE -1 Δ

- TRADIZIONALE = ACIDO RADICE ELEMENTO + IDRICO

es.  $H_2S$  acido solfidrico

- IUPAC = RADICE ELEMENTO + URO DI p.u. IDROGENO

es.  $H_2S$  solfuro di diidrogeno

## SALI BINARI — IDRURO ( $EH_x$ ) + IDRACIDO ( $H_xE$ ) =

= SALE BINARIO ( $M_{ex}E_y$ ) + IDROGENO ( $H_x$ )

- TRADIZIONALE = RADICE ELEMENTO + URO DI NOME METALLO + ICO

es.  $CuCl_2$  = cloruro rameico

- IUPAC = p.u. RADICE ELEMENTO + URO DI p.u. NOME METALLO

es.  $CuCl_2$  = dicloruro di rame



OH = gruppo ossidrilico, carica -1

IDROSSIDI —  $\text{OSSIDO BASICO } (\text{Me}_x\text{O}_y) + \text{H}_2\text{O} = \text{IDROSSIDO } \text{Me}_x(\text{OH})_y$

- TRADIZIONALE = IDROSSIDO DI NOME METALLO + Ico/oso

es.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  - idrossido ferrico

- IUPAC = p.m. IDROSSIDO DI p.m. NOME METALLO

es.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  - triidrossido di ferro

OSSOACIDO —  $\text{ANIDRIDE } (n\text{Me}_x\text{O}_y) + n \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{OSSOACIDO } (\text{H}_x n\text{Me}_y\text{O}_z)$   
(META/ORTO) +

- TRADIZIONALE = ACIDO + NOME NON METALLO + Ico/oso

es.  $\text{H}_2\text{SiO}_3$  = acido metasilicico

Δ normalmente si aggiunge 1 sola molecola di  $\text{H}_2\text{O}$  ma con il Boro (B); Silicio (Si); Fosforo (P); Arsenico (As); Antimonio (Sb). Questi elementi si possono formare con 1<sup>a</sup> o 3<sup>a</sup> molecole di acqua. Se aggiungo 3  $\text{H}_2\text{O}$  aggiungo uelle tradizionale prima del NOME NON METALLO ORTO oppure non metto nulla, se c'è un  $\text{H}_2\text{O}$  allora scrivo META.

- IUPAC = ACIDO p.m. dell'ossigeno + OSSO + p.m. NOME NON METALLO + Ico

es.  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$  = acido eptaossodifosforico

SALI TERNARI —  $\text{IDROSSIDO } (\text{Me}_x(\text{OH})_y) + \text{OSSOACIDO } (\text{H}_x n\text{Me}_y\text{O}_z) = \text{Me}_x(n\text{Me}_y)\text{O}_z + \text{H}_2\text{O}$

Δ idrossido + ossoacido = reazione di neutralizzazione

TRADIZIONALE = NOME TRADIZIONALE IONE + Ico/oso + NOME METALLO + Ico/oso

↳ IONE = TRADIZIONALE = TRADIZIONALE DELL'OSSOACIDO

MA WUVE CHE Ico/oso = Ato/Ito  
(per/ipo o meta/orto rimangono uguali)

Se l'acido, ossia  $n\text{Me}_y\text{O}_z$  ha anche l'idrogeno  $\Rightarrow \text{H} n\text{Me}_y\text{O}_z$  uelle tradizionale aggiungo acido allo fine (ione .... acido) oppure invece di acido dico IONE Bi .....

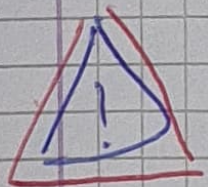
- IUPAC = p.m. NOME SISTEMATICO IONE DI p.m. NOME METALLO

↳ IONE - IUPAC = IONE p.m. OSSIGENO + OSSO +

Δ  $\Downarrow$  Δ RADICE NOME nMe + Ato + uo Romano



es.  $\text{PO}_4^{3-}$  = IONE TETRAOSSO FOSFATO V



Se lo ione contiene H, è idrogeno, si dice

IONE P.M. IDROGENO + RADICE METATO N° ROMANO

(NON SI SPECIFICA L'OSSIGENO)

Es.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$  = ione diidrogenofosfato V

