

RIDUCENTE

OSSIDANTE

METALLO

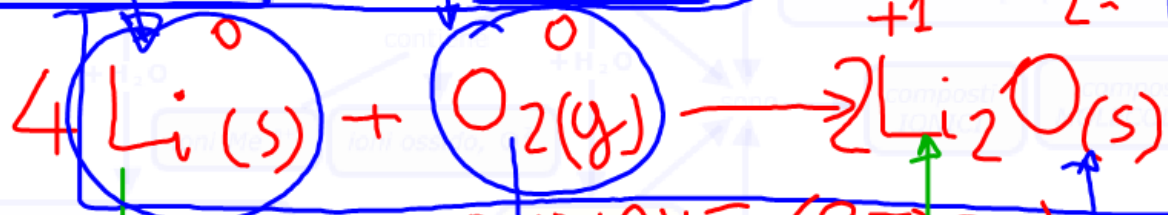
esempio

Litio (Li)

+O₂

per es. OSSIDO BASICO

Li₂O (ossido di litio)

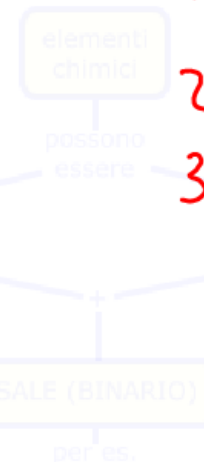


OSSIDORIDUZIONE (REDOX)

SI OSSIDA ↑

SI RIDUCE ↓
n.o. ↓

- 1) n.o. = 0 x sost. ELEMENTARI
- 2) n.o. = carica ioni monoatomici
- 3) n.o. OSSIGENO NEI SUOI COMPASTI È SEMPRE -2 (eccetto perossidi $\text{H}-\text{O}-\text{O}-\text{H}$ $\text{O}_2^{2-}(\text{Na})_2$ dove n.o. = -1)
- 4) n.o. di H è sempre +1 tranne IDRURI dove è -1 (es. NaH, GaH₃)



OSSOACIDO

in acqua forma

ioni idronio, H₃O⁺

sono

acidi

riconoscibili da

colore arancio-rosso indicatore univ.

per es. H₂SO₄ (acido solforico)

+H₂O / -H₂O

H₂SO₄ (acido solforico)

sono

acidi forti

possono essere

acidi forti

sono

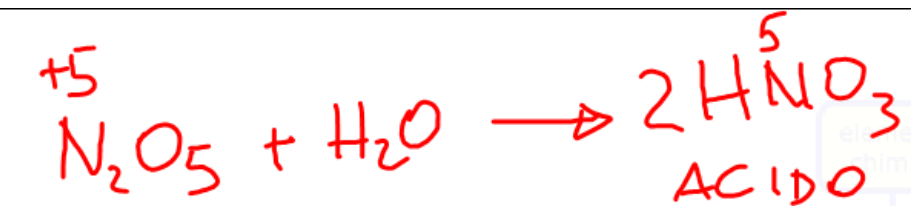
basici

riconoscibili
colorazione rossa
ciclaminio con la
fenolftaleina

per es. Li₂SO₄ (solfato di litio)

sono

III



ANIDRIDE
 NITRICA
 $+1 -2 +1 -2$

ACIDO
 NITRICO



- HNO₂ 050
- HNO₃ 100
- H₂CO₃ 100
- H₃PO₃ 050
- H₃PO₄ 100
- H₂SO₃ 050
- H₂SO₄ 100
- HClO 100-050
- HClO₂ -050
- HClO₃ -100
- HClO₄ per-100
- H₃BO₃ -100

