

Sono reazioni di ossido-riduzione:
- la corrosione dei metalli (come la formazione di ruggine);
- l'annerimento di alcuni cibi lasciati all'aria (come una mela tagliata)

Ossido - Riduzioni

Sono reazioni in cui avviene uno scambio di elettroni

La sostanza che acquista elettroni SI RIDUCE

La sostanza che cede (perde) elettroni SI OSSIDA

Quando una sostanza si riduce agisce da
OSSIDANTE

Quando una sostanza si ossida agisce da
RIDUCENTE

Alcuni tra i principali ossidanti sono:
OSSIGENO
OZONO
ACQUA OSSIGENATA
IPOCLORITO DI SODIO
PERMANGANATO DI POTASSIO

Tutti i metalli sono buoni riducenti,
in particolare il sodio, l'alluminio e lo zinco