

Ossidi acidi

Gli ossidi acidi sono formati da ossigeno e non metalli, che corrispondono alle *anidridi*, sono composti molecolari, in quanto la differenza di elettronegatività tra i non metalli e l'ossigeno è minima. Questi ossidi sono dei gas, solubili in acqua, con la quale reagiscono formando ioni idrogeno H^+ . Questi vengono immediatamente solvatati e si uniscono a una molecola di acqua formando ioni idronio H_3O^+ , caratteristici del carattere acido delle sostanze. Per questo loro carattere acido, gli ossidi dei non metalli si chiamano **ossidi acidi**. Per quanto riguarda la denominazione, essa si avvale delle stesse regole in entrambe le categorie di ossidi e se nella molecola sono presenti più atomi dello stesso elemento, si indica il loro numero usando i prefissi: **mono- di- tri- tetra- penta- esa-...**

Ad esempio: SnO si chiama monossido di stagno, N_2O_3 si chiama triossido di diazoto

Nella notazione di Stock, quando l'elemento legato all'ossigeno ha valenza variabile, invece di usare i prefissi, si indica tra parentesi la valenza dell'elemento: SnO si chiama ossido di stagno(II) N_2O_3 si chiama ossido di azoto (III)