

Abbiamo già visto che i sali possono essere ottenuti in almeno due modi diversi: per sintesi e per neutralizzazione. In realtà vi sono diverse reazioni che producono sali: di seguito è riportato uno schema riassuntivo che introduce oltre alle reazioni già viste, altri processi di preparazione di sali, con i relativi esempi.

Sali binari

- Combinazione tra un metallo e un non metallo (sintesi):



- Reazione tra un metallo e un idracido (spostamento):



- Reazione tra un idrossido metallico e un idracido (neutralizzazione):



- Reazione tra un ossido metallico e un idracido:



Sali ternari

- Combinazione tra un ossido metallico e un'anidride (sintesi):



- Reazione tra un metallo e un ossiacido (spostamento):



- Reazione tra un idrossido metallico e un ossiacido (neutralizzazione):



- Reazione tra un ossido metallico e un ossiacido (neutralizzazione):



- Reazione tra un idrossido e un'anidride (neutralizzazione):

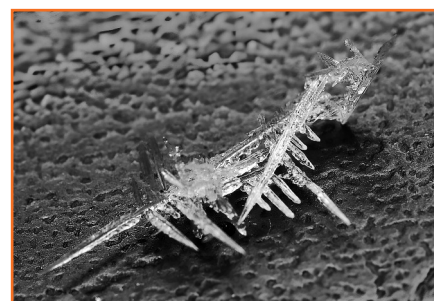


Sali di ammonio

- Reazione tra ammoniaca e un idracido (sintesi/neutralizzazione):



- Reazione tra ammoniaca e un ossiacido (sintesi/neutralizzazione):



▲ Fig. 1 Cristallo di cloruro di ammonio (NH_4Cl).

