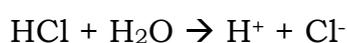


Gli idracidi

Gli idracidi sono particolari idruri, essendo costituiti dall'idrogeno con gli alogeni del gruppo VII della tavola periodica (F, Cl, Br, I) o con lo zolfo S. Sono composti molecolari, ma con molecole fortemente polari. Allo stato puro sono gassosi e vengono definiti aggiungendo al nome del non metallo la desinenza **-uro**. Ad esempio: $\text{HCl}_{(g)}$ si chiama cloruro di idrogeno

Quando vengono a contatto con l'acqua, questi composti si ionizzano e poi si dissociano, liberando uno ione H^+ e l'anione corrispondente:



Lo ione H^+ , idratandosi si trasforma in $(\text{H}_3\text{O})^+$, da allora la soluzione ha il carattere acido

Quando sono in soluzione acquosa, questi composti vengono denominati **acidi**, aggiungendo la desinenza **-idrico** al nome del non metallo che costituisce lo ione negativo. Per il composto in soluzione, la nomenclatura razionale coincide con quella tradizionale.

Esempio: HF → **nome del composto puro**: fluoruro di idrogeno

Nome del composto in soluzione e nomenclatura tradizionale: acido fluoridrico