

ترکیبات معدنی آهن

ترکیبات تشکیل دهنده ی آهن



آهن ترکیباتی را ایجاد می‌کند که عمدتاً در حالت‌های اکسیداسیون $2+$ و $3+$ هستند. بطور سنتی، ترکیبات آهن II فروس نامیده می‌شوند و ترکیبات آهن (III) فریک نامیده می‌شود. ترکیبات زیادی در هر یک از حالات اکسیداسیون وجود دارد که مثال‌هایی از آن شامل سولفات آهن (II) (FeSO_4) و کلرید آهن (III) (FeCl_3) می‌باشد. همچنین مثال‌های بیشماری از ترکیباتی که شامل اتم‌های آهن در هر دوی این حالات اکسیداسیون وجود دارد مانند مگنتیک و آبی پروسی. آنیون منفی فریت $[\text{Fe}^{2+}]$ شامل یک مرکز آهن، (VI) بالاترین حالت اکسیداسیون شناخته شده آن می‌باشد و مثلاً در فریت پتاسیم (کا دو اف ای ۴) وجود دارد. ترکیبات آلی بی‌شماری (مثل پنتا کربنیل آهن) وجود دارند که دارای آهن زیرو ولنت (یا کمتر) هستند.