

Króm (iz grške besede chroma; barva) je kemični element s simbolom **Cr** in atomskim številom 24 v periodnem sistemu. Je jekleno-siva, sijoča in trdna kovina, ki jo je moč izjemno položčiti in se težko spaja ter je odporna proti koroziji in potemnitvi. Tališče : 2130, vrelišče : 2945

IZOTOPI :Poznanih je 25 kromovih izotopov z masnimi števili od 42 do 67, od teh pa so stabilni trije izotopi.

letnica odkritja : 1797

Krom je odkril Louis Nicolas Vauquelin

Ime je krom dobil iz grške besede hroma, ki pomeni barva. kromove spojine so namreč različno obarvane.

NAHAJALIŠČE

- krom je od elementov iz VI. stranske skupine najpogostejši. Pomembnejša minerala sta *kromit* in *krokoit*.

PRIDOBIVANJE

- čisti krom lahko pridobijo z redukcijo kromovega II oksida z aluminijem – ta postopek pa imenujemo alumotermični postopek.

UPORABA

- kovinski krom uporabljajo za legiranje jekel, kovinske prevleke, zaradi tega ker se krom prevleče s tenko, trdno plastjo kromovega(III) oksida. Zaščita jekel pred korozijo in obrabo se imenuje kromiranje.

