

A d-mező fémei – a cinkcsoport és a kálium-permanganát - középszint

A cink sűrűségét tekintve a cink nehézfém .	
A cink közepes elektronegativitása.	
A cink levegőn nem korrodálódik , mert védő oxidréteg alakul ki a felületén .	
A cink híg ásványi savakkal reagál, mert negatív standardpotenciálú fém.	
A cink híg savakból milyen gázt fejleszt?	Hidrogént.
A cink égésének egyenlete	$2 \text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ZnO}$
A cink és kén reakciója (egyenlet)	$\text{Zn} + \text{S} \rightarrow \text{ZnS}$
A cink és híg kénsav reakciója (egyenlet)	$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
A cink és a sósav reakciója	$\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
A cink a természetben nem fordul elő elemi állapotban .	
A cink a természetben ércek formájában fordul elő.	
A cink fontos ércei a szfalerit (ZnS) és a cinkit (ZnO).	
A cink fontos ércei a szfalerit (ZnS) és a cinkit (ZnO) .	
A cink élettani hatása	kis mennyiségben fontos nyomelem (hormonszabályozás), nagy mennyiségben mérgező
A cinket a kozmetikai ipar felhasználja púdere készítésére.	
A horganyzott bádoggal cinkkel bevont vaslemez .	
A horganyzott bádoggal ereszcsatornákat készítenek elsősorban.	
A sárgaréz cink és réz ötvöze.	