

A d-mező fémei - a rézcsoport - középszint

<p>A réz (Cu) színe: vörös sűrűsége alapján: nehézfém megmunkálhatósága: könnyen megmunkálható</p>	
<p>Az ezüst (Ag) színe: szürke sűrűsége alapján: nehézfém megmunkálhatósága: könnyen megmunkálható</p>	
<p>Az arany (Au) színe: sárga sűrűsége alapján: nehézfém megmunkálhatósága: könnyen megmunkálható</p>	
A réz (Cu) kitűnő elektromos és hővezető.	
Az ezüst (Ag) kitűnő elektromos és hővezető.	
Az arany (Au) kitűnő elektromos és hővezető.	
A rézcsoport elemei nagy elektronegativitású fémek.	Megjegyzés: Az elektronegativitás rendhagyó módon a rendszám növekedésével nő.
A rézcsoport elemei pozitív standardpotenciálú fémek.	
A réz száraz levegőn megsötétedik , mert reakcióba lép az oxigénnel és CuO keletkezik.	
A réz száraz levegőn megsötétedik, mert reakcióba lép az oxigénnel és CuO keletkezik.	
A réz nedves levegőn bezöldül, mert zöld színű patina keletkezik a felületén.	
Az ezüst nedves levegőn megfeketedik.	
Az ezüst felületén fekete színű ezüst-szulfid keletkezik, ha a levegőben kén-hidrogén van jelen.	
Az ezüst felületén fekete színű ezüst-szulfid keletkezik, ha a levegőben kén-hidrogén van jelen.	
Az arany felülete nem változik a levegőn.	
A réz híg ásványi savakkal nem reagál, mert pozitív standardpotenciálú fém.	
Az ezüst híg ásványi savakkal nem reagál, mert pozitív standardpotenciálú fém.	
Az arany híg ásványi savakkal nem reagál, mert pozitív standardpotenciálú fém.	

A réz tömény, oxidáló savakban (forró, tömény kénsavban és salétromsavban) oldódik.	
Az ezüst tömény, oxidáló savakban (forró, tömény kénsavban és salétromsavban) oldódik.	
Az arany tömény, oxidáló savakban (forró, tömény kénsavban és salétromsavban) nem oldódik.	
Az aranyat csak a királyvíz (a tömény salétromsav és sósav 1:3 térfogatarányú elegye) oldja.	
A királyvíz tömény salétromsav és sósav 1:3 térfogatarányú elegye.	
A réz oxidációját a levegőn segítik a nem oxidáló savak (pl. ecetsav), ezért nem tanácsos rézedényben savanyú ételeket tárolni.	
A rézcsoport elemeit felhasználják ékszerek készítésére, mert jól megmunkálhatók és különleges a színük.	
Gyakran használt rézötvözetek a sárgaréz, a bronz, az újezüst és az alpakka.	
A sárgaréz réz és cink ötvözete.	
A bronz réz és ón ötvözete.	
A rézgálicot permetezőszerként használják.	
A rézgálic képlete	$\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$
A rézgálic színe kék.	
A rézcsoport elemeit jó elektromos vezetőképességük miatt az elektronika is használja.	
A rézcsoport elemei (réz, ezüst, arany) értékesek, ezért a képzőművészetben is előszeretettel alkalmazzák őket díszítésre, a pompa megteremtésére.	
A réz élettani hatása	a fémréz nem mérgező; kis mennyiségben szükségesek a rézionok az élő szervezeteknek, nagy mennyiségben azonban mérgezőek
Egyes puhatestű élőlények vére kék annak réztartalma miatt.	Megjegyzés: a réz(II)-ionok kék színűek
Az ezüstvegyületek mérgezőek , ezért például szemölcsirtásra használhatók egyes vegyületek.	
A fém ezüstnek gomba- és baktériumölő hatása van , ezért fertőtlenítésre használják a mindennapokban.	
A réz leggyakoribb ionjának képlete: Cu^{2+}	
Az ezüst ionjának képlete: Ag^+	

Az Ag^+ -ion színe: színtelen	
A vízmentes Cu^{2+} színe: színtelen	
A hidratált Cu^{2+} színe: halványkék	