

## Fontosabb csapadékok

Név	képlet	szín
ezüst-klorid	AgCl	fehér
ezüst-bromid	AgBr	sárgásfehér
ezüst-jodid	AgI	sárga
ólom(II)-klorid	PbCl <sub>2</sub>	fehér
ólom(II)-jodid	PbI <sub>2</sub>	sárga
ezüst-szulfid	Ag <sub>2</sub> S	fekete
higany(II)-szulfid	HgS	fekete
mangán(II)-szulfid	MnS	hússzínű
kadmium-szulfid	CdS	sárga
vas(II)-szulfid	FeS	fekete
kobalt(II)-szulfid	CoS	fekete
nikkel(II)-szulfid	NiS	fekete
réz(II)-hidroxid	Cu(OH) <sub>2</sub>	kékes
vas(III)-hidroxid	Fe(OH) <sub>3</sub>	barna
ezüst-hidroxid	AgOH (csak enyhén lúgos közegben tud megmaradni, pl.: NH <sub>3</sub> , erősen lúgos közegben bomlik ezüst-oxidra)	fehér
ezüst(I)-oxid	Ag <sub>2</sub> O (erősen lúgos, pl.: NaOH, közegben az ezüst-hidroxid bomlik ezzé)	barna
vas(II)-hidroxid	Fe(OH) <sub>2</sub>	zöld
ólom(II)-hidroxid	Pb(OH) <sub>2</sub>	fehér
alumínium-hidroxid	Al(OH) <sub>3</sub>	fehér
cink-hidroxid	Zn(OH) <sub>2</sub>	fehér
kalcium-hidroxid	Ca(OH) <sub>2</sub>	fehér
magnézium-hidroxid	Mg(OH) <sub>2</sub>	fehér
nikkel(II)-hidroxid	Ni(OH) <sub>2</sub>	zöld

Összeállította: Lénárt Gergely okl. vegyész-mérnök, kémia magánoktató

Honlap: <https://www.emeltkemiaerettsegi.hu/>

Fontosabb csapadékok

kalcium-szulfát	$\text{CaSO}_4$	fehér
bárium-szulfát	$\text{BaSO}_4$	fehér
ólom(II)-szulfát	$\text{PbSO}_4$	fehér
ezüst(I)-szulfát	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$	fehér
magnézium-karbonát	$\text{MgCO}_3$	fehér
kalcium-karbonát	$\text{CaCO}_3$	fehér
bárium-karbonát	$\text{BaCO}_3$	fehér
ezüst(I)-karbonát	$\text{Ag}_2\text{CO}_3$	sárga
kalcium-foszfát	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	fehér
magnézium-foszfát	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	fehér
bárium-foszfát	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	fehér
alumínium-foszfát	$\text{AlPO}_4$	fehér
ezüst(I)-foszfát	$\text{Ag}_3\text{PO}_4$	sárga

Hasonló segédanyagokért látogass el bátran a honlapomra 😊

<https://www.emeltkemiaerettsegi.hu/>