

SOLI jsou hydroxydny hydroxyd kyselin

jsou KOVS (málo se skupinami NH_4^+)



HYDROXID SODNÝ Kyselina dusičná DUSIČNÝ SODNÝ VODA

= bílý

CHLORID SODNÝ $[NaCl]$ = "moř. sůl" → k solení
bílý, rozpustný (lze sůl) poměrně

UHLOVITAN SODNÝ $[NaNO_3]$ → k výrobě skla, hnojiv,
bílý, rozpustný (lze sůl) poměrně

UHLOVITAN VÁPENATÝ $[CaCO_3]$ → v přírodě = vápenný
bílý, pevný, nerozpustný ve vodě (málo rozpustný), stálost
STRAN NEDYŠNÝ $[CoSO_4]$ → "modrá šelata" (modrá šelata)
vázaný s vodou III. x šelata (modrá šelata)

...

VYBARVĚTE SPRÁVNOU
ODPOVĚď = políčko A nebo B

21.	CH-IX	A	B	C
1.	HYDROXIDY mají charakter vzorec zakončený OH	- OH	- O	- H
2.	HYDROXIDY jsou	tekutiny	bílé pevné látky	oranžové pevné látky
3.	HYDROXIDY mají lepkavost látek	ne	ano-jako kyseliny	ano-jako oxidy
4.	ROZTOKY HYDROXIDU SODNÉHO a DUSIČNÉHO jsou:	louhy	hydrantny barev	oxigeny mydel papírů
5.	TATO ROZTOKY SE POUŽÍVAJÍ a) K VÝROBĚ	výbušnin k adstahování starých materiálů	ke hnojení	mydel papírů k ničení škůdců
6.	ČÁSTEK SE POUŽÍVAJÍ:	nejdříve hydroxid	nerozpuštěný ve vodě	nejlépejší hydroxid
7.	HYDROXID VÁPENATÝ =	přihy na kůži	kyselost pěstí	branné alkalie na látky
8.	— II — ODSKOVATE			