

16. III.

CH-IX.

1.

CH SOLI 21.

STR. 29-30

VZNIK SOLI → PŘI CHEMICKÉ REAKCI

[příklad] tzv. **neutralizaci** → vzniká

KYSELINA + HYDROXID → **SOL + VODA**

SOL jsou sloučeniny kyselin a kyselin

jsou KOVY (mimo se skupinu NH_4^+)

$[NaOH + HNO_3 = NaNO_3 + H_2O]$

HYDROXID SOLNÝ	KYSELINA TOXICKÁ	DUSIČNÝ SOLNÝ	VODA
= bílá			

CHLORID SODNÝ $[NaCl]$ = "mořská sůl" → k solení
bílé, rozpustný (krystalický) potraviny

UHLOVIČAN SODNÝ $[Na_2CO_3]$ → VÝROBA SKLA-NÁDRAŽÍ,
bílé, rozpustný (krystalický) zvětvující vody
před praním

UHLOVIČAN VÁPENATÝ $[CaCO_3]$ - V PŘÍRODĚ = VÁPENEC,
bílé - pevný - nerozpustný ve vodě - vápník, vápník, stavební
materiál, kámen

SÍŘAN MĚDŇATÝ $[CuSO_4]$ "medný kámen"
vzniká s vodou!!! x-stěží se rozpustit

21.

CH-IX.

HYDROXIDY mají chemický

(A)

(B)

(C)