

F.C.: Sali

(10) Vlasti soli, reakce

a) plouštin, opakování  
- mrazu st. → ledová  
st. A → tabulka 111/9  
st. B → tabulka 118/5

b) vlastní soli → deplavá sl. (mrazová tabulka (mrazová anodní pole))

↓ tab. 30X

|| měkká → bílá st.  
|| mrazová soli  
|| omíčka, salinárna  
(málo, kCl, NH<sub>4</sub>OH)

|| Přírodní miner. sl. (sulfát, fenolftalein)

reakce tabulka 7/118

reakce 5, 6, 7

D.v.:

rozpuštění - papír  
ochlazení st. reakce solen

T.c.: Sali

↑ str. 119  
níže 9.1.

(11) Průběh, příprava l. ov.

1. napíš nové plouštin  
- halogenidy (AlCl<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>)  
- soli kysel. kys. (K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Cu(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>,  
(CaHCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O,  
Ca (H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S

(4b)

2. udeř mraz. soli

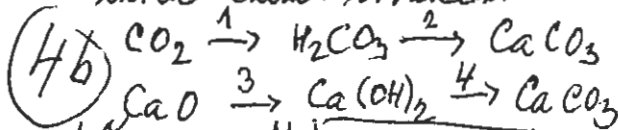
(4b)

K<sup>+</sup>MnO<sub>4</sub>      Cu Br<sub>2</sub>  
Ca<sup>++</sup>MnO<sub>4</sub>      NaHSO<sub>4</sub>

3. a) vyjmenuj: mraz. kráse (1b)  
křemíky, sůlky

4) příprava l. ov. (2b)

4. navrhni přípr. přípravu  
látek chem. roztoky



D.v.: plátek  
nápis

!! 30X