

2 Gluhen auf C  
 Cal  $Pb_5$ .

Sei fäurehaltig Natron b. Pflanzstoffe

gestillt Cal  $Pb_5$   
 Cal  $Pb_5$  in  $C_{10}$   
 $CaO Pb_5$

in 3 Cal  $Pb_5$   
 + 2 P +  $Ca$   $C_{10}$   $C_{10}$ .

d. Phosphorsäure & Kalkhydrat  
 Phosphorsäure in Wasser gelöst.  
 Natronsalz, durch Zugf. von  
 $Ca_3$ , C.  $Pb_5$  fort.  
 d. p. Kalkhydrat in Wasser  
 + Sal - in Wasser  $Pb_5$  zerfällt.  
 in Wasser zerfällt zerfällt p. die  
 in Wasser zerfällt zerfällt.  
 (a) Wasser zerfällt fällt auf  $= 400$   
 Gr. P. hat).

Phosphorsulfide.

d. Kalkhydrat & Phosphorsäure  
 aufeinander p. Kalkhydrat zerfällt  
 u. a. P.

2 Phosphorsäure & Kalkhydrat.

$P_2S_5$  (Phosphorsulfid)  
 $P_2S_4$ ,  $P_2S_3$ ,  $P_2S_2$ ,  $P_2S$ .

$P_2S_5$  Phosphorsulfid zerfällt zerfällt + b.  
 zerfällt in  $P_2S_5$  zerfällt  $P_2S_5$ .

$2P + S = P_2S_2$

gelbes Pulver, b. 0° in flüssig,  
 zerfällt in  $P_2S_5$  zerfällt in  $P_2S_5$  zerfällt.  
 zerfällt + zerfällt.

$P_2S_5$  zerfällt zerfällt & zerfällt. o. 1 P  
 P. 100° zerfällt zerfällt.

Sulfurphosphorsäure Säure.  
 zerfällt in  $P_2S_5$  zerfällt zerfällt zerfällt.

d.  $P_2S_5$  zerfällt zerfällt zerfällt zerfällt,  
 zerfällt zerfällt zerfällt zerfällt.  
 zerfällt in Wasser zerfällt zerfällt zerfällt.  
 in Wasser zerfällt zerfällt zerfällt zerfällt.