

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Phosphorsulfide

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/147/LOG_0049/

2 Gluhen auf C
 Cal Pb_5 .

Sei fäurehaltig Natron b. Pb_5 Gluhen.

gestillt Cal Pb_5
 Cal Pb_5 in C_{10}
 PbO Pb_5

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

a. Pb_5 Gluhen. 2 Pb_5 Gluhen
 Pb_5 Gluhen in Pb_5 Gluhen. Pb_5 Gluhen.

natürlich; Pb_5 Gluhen auf Pb_5
 Pb_5 , Pb_5 Pb_5 fort.

d. Pb_5 Gluhen in Pb_5 Gluhen.

+ Pb_5 in Pb_5 Gluhen. Pb_5 Gluhen.
 Pb_5 Gluhen auf Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen
 in Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen.

(a) Pb_5 Gluhen. Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen = 400
 Gr. Pb_5 Gluhen).

Phosphorsulfide.

d. Pb_5 Gluhen. Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen
 auf Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen
 u. a. Pb_5 .

2 Pb_5 + Pb_5 .

Pb_5 (Phosphorsulfid)
 Pb_5 , Pb_5 , Pb_5 , Pb_5 .

Pb_5 Phosphorsulfid Pb_5 Gluhen + Pb_5
 Pb_5 in Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen.

$2P + S = P_2S_2$

Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen. Pb_5 Gluhen
 Pb_5 in Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen.
 Pb_5 Gluhen + Pb_5 Gluhen.

Pb_5 Gluhen auf Pb_5 Gluhen. Pb_5 Gluhen
 Pb_5 1.100° = Pb_5 Gluhen.

Sulfurphosphorsäure.

Pb_5 + ein Pb_5 Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen.

d. Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen
 Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen.

Pb_5 in Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen

in Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen Pb_5 Gluhen.

f. u. P. S. fl. l. i. voffe Modificationen.
 Mod. Kugelfall in. l. i. P. S. l. P. S.
 in. K. S. Kugelfall
 fu P. S. fl. l. i.

a. K. S. Kugelfall l. i. in. P. S. l. P. S.
 P. S. K. S. Kugelfall in. l. i. voffe Modificationen in,
 yffraden.

f. f. f. f. u. P. S. l. i. l. i. voffe
 (P. S. l. i. P. S. l. i. voffe)
 in. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 at f. f. f. u. voffe P. S. l. i.
 f. f. f. u. P. S. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 f. P. S. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.

P. S. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 P. S. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 Phosphorwasserstoffe.

3. Phosphor.
 P_2H_1 , P_2H_2 in P_2H_3 .
 a. Phosphorwasserstoff P_2H_3
 und Kugelfall l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 $4P + 3K_2O, 3K_2O$
 $= P_2H_3 + 3K_2O, 3K_2O$.

in. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 als f. f. f. u. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 in. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 Phosphor.
 f. f. f. u. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 f. f. f. u. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 f. f. f. u. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 $5P_2H_3 + P_2H_3 + 3P_2H_3$.
 in. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 P. S. l. i. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.
 f. f. f. u. voffe Modificationen in. l. i. P. S. l. P. S.