d. NO_2

Die ~~f~~ (mehr) abgeben an O, b. Gegenwart
v. HO u. Luft + [illegible] z. NO_5
[illegible] [illegible] [illegible] [illegible] [illegible]
zusammen [illegible] Flüssigkeit erhalten,
b. [illegible] [illegible]. [illegible] Krystallisirt [illegible]
d. Formel. $3HO\ AsO_5$.
b. Erhitzg. auf 150° gibt d. Hydrat
1 Atom HO ab. b. 200° auf
[illegible], [illegible] erhalten
Monohydrat [illegible] + [illegible]. —
Wärmeentwickelg. m. HO.
[illegible] [illegible] [illegible] [illegible] AsO_5
[illegible] erhalten, [illegible] + [illegible] [illegible]
[illegible] HO [illegible] [illegible]
$3HO\ AsO_5$ [illegible].
[illegible] [illegible]:

[illegible] AsO_3

[illegible] AsO_3 m. [illegible] Kali
zusammen, [illegible] erhält [illegible] 1 Lösg. v.
Arsenigsäure. [illegible] Kali
[illegible] $KO.AsO_3$.
[illegible] [illegible] [illegible] [illegible]
[illegible] [illegible] [illegible]:
[illegible] AsO_5 KO.
[illegible] Formel.

As O
As O
As O
As O
AsO_3 KO

D. Arsensäre ist [illegible] [illegible] d.
Arsenige Sre.
Bildet m. Bas. d. Arsensate,
Formel d. neutralen. $3MO\ AsO_5$.
D. AsO_5 gibt m. [illegible] u. Bas
unlösl. Vbg., [illegible] m. KO u. NaO
m. [illegible] löslich.
[illegible] MgO [illegible] NH_4O gibt d. AsO_5
[illegible] löslich. [illegible], [illegible]
[illegible] Krystallen. [illegible] Formel: $2MgO\ NH_4O + AsO_5 + H$
Ag Arsensat [illegible] + [illegible] d.
[illegible] Unlöslichkt. u. ziegelrothe Farbe.
[illegible] reducirt zu AsO_3 d.
[illegible], [illegible] [illegible] [illegible] Arsen.