d. h. verdünnte Salpetersäure SO_3, so
nimmt d. Schwefelsäure d. überschüssige
Wasser auf, so [illegible] bildet d. Mono-
hydrat. Für Zwecke davon wird
[illegible], welchem in d. Technik gebr-
brauch findet.
Man [illegible] Arten der Anwen-
dung d. Technik [illegible]
[illegible]
welchem [illegible] NO_6H
[illegible]
In d. Oxydationen entsteht gewisse
[illegible], [illegible] d. Körper oft in [illegible]
verbrennen, so verbrennt [illegible]
[illegible] Oxydationen [illegible]
[illegible]. Gießt [illegible] NO_6H in SO_3
[illegible] Wasser [illegible] so ver-
brennt [illegible].
In d. Oxydationen gibt d. Mono-
hydrat [illegible] $\frac{4}{5}$ s. O ab,
oft wird ab NO_4, meist aber d.
[illegible] $\frac{3}{5}$ [illegible] NO_2
d. Oxydationsprozess [illegible]
[illegible], [illegible] alle
[illegible] Metalle
[illegible] gebraucht.
Mit Basen bildet sie d. sog. Nitrate,
d. meisten Nitrate reagiren
neutral, sind d. neutrale Salze;
in d. Nitraten sind immer auf 8 gr
in d. Base 40 gr O in d. Säure, [illegible]
al [illegible] d. Verhältniss ist wie 1:5
d. h. Nitrate [illegible] neutrale
Salze, wenn sie d. neutral re-
agiren. [illegible] Salze [illegible]
[illegible] O enthalten ist.
d. neutralen Salze sind in KO löslich
[illegible]
d. neutralen Salze [illegible]
[illegible]. [illegible]
[illegible] SO_3, KO [illegible] NO_6H ab