bei schwerer Mgg in d. Verhältniß.
findet d. Verbrenng. in Explosion
statt. statt 2 Mß O
kann ich 10 Mß Luft an-
gewandt werden.
~~Bei 1 größern Menge ist die~~
~~Explosion stärker.~~
d. Methylen findet + ich d. selt.
in reichl. Mgg in Stein-
kohlenlagern, aus denen es
+ in d. atm. Luft d. Gge mischt,
so d. h. explosiv mö.
(Feurige Schwaden).
h. sog. Grubengs ist d. Hptmsse
nach, s. d. gg. reines Methylen.
Betritt l. aus Räumen in
Grbgs gefüllt in 1 Lichte, so findet
+ Explosion statt. Geg. ich zu
verhüten dient d. Davy'sche
Sicherheitslampe, 1 Oellampe
in dicht Drahtgew. ebe die
auf d. □" c 800 Mschn enthalten
muß.
Ist
1 Vol. $C_2H_4$ u. 8 Vol. Luft genügt, große
Heftigkt. d. Explos.
1 Vol — 6 Vol Luft schwache Expl.
1 Vol — 2 K. Explos., nur
Verlängerg. d. Flamme
1 Vol. 12 Vol Luft schwache Expl.
1 Vol 16 — keine.
Kommt also auf 1 Vol. $C_2H_4$
2 Vol Luft od. weniger, od. ich 16 od.
pl. so fdt. K. Explosion pl. statt.
Mit Chlor verbindet + Gruben-
gas allmählig bei Tageslicht.

Schweres Kohlenwasser.

Stoffgas.

Zchn. $C_4H_4$ spec. Gew. = 0,97.
h. Aethylen, frühe Elaylen gen.