brennen, wodurch starke Hitze entsteht.
[illegible] Kohlenstoff [illegible] +
[illegible] höchste Hitze.

Die Leuchtgasflammen [illegible]
[illegible] Kohlenwasserstoffe
[illegible] Menge H u. $C_2H_2$ [illegible]
enthalten.
[illegible] Kohlenwasserstoffe [illegible]
[illegible] C [illegible] $CO_2$ verbrannt.
[illegible] Flamme,
[illegible] Hitze.

[illegible]
[illegible]
[illegible]
[illegible]
[illegible]
[illegible] brennen
[illegible]
[illegible] Explosion [illegible].

[illegible] Element ist der

## Schwefel.

$S = 16$, $\bar{S} = 32$.

Findet sich [illegible]
[illegible] Pflanzen [illegible] (
[illegible], Blut, [illegible]) [illegible]
[illegible]
[illegible] Mineralreich,
[illegible] (Gyps)
[illegible] Metalle verbunden [illegible].
[illegible]
[illegible]
[illegible] Vulkanen,
[illegible] krystallisirt ( [illegible] ).
Der S erscheint in 3 allotropen Modificationen:
1) [illegible] S.
Der natürliche Schwefel [illegible]
Octaëdern [illegible]
[illegible] Krystallisation
[illegible] + [illegible] S [illegible].
(mit Flüssigkeit [illegible])