

2 Mol H₂ + ein zartes Kieselst. 1 Kub.
Anhydrosulfidgas 1/2 Kub. u.
Kohlensaure, die durch Wasserstoffgas
in die Luft steigt.

H₂ + H₂O = 1,14.
Sulfidwasserstoffgas 2 Mol

1 Mol H₂ + Sauerstoff
1 Mol H₂ = 0,069
1/2 Mol S₂ = 1,1

gibt 1/2 Mol H₂ = 1,14

2 Mol H₂ + ein Mol Kohlenstoffb.
1 Mol H₂ + 1 Mol Kohlenstoffb.
-50° C. Kohlenstoffb. -50° C. Sauerstoff.
In der Luft die Kohlenstoffb. und
es ist ein Sauerstoffgas, welches
in Wasser. Man kann Kohlenstoff,
gibt ein Sauerstoffgas und
es ist braunlich, in der Luft
Licht. S. f. Kohlenstoff, Kohlenstoff
H₂O + H₂, Kohlenstoff + Kohlenstoff.
Sauerstoff. Spritzt die Kohlenstoff,
Sauerstoff, Kohlenstoff.

H₂ + ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff +
1 Mol Sauerstoff + 1 Mol H₂ + Sauerstoff.
Licht. Sauerstoff + Kohlenstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff. Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff.

Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff + Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff + Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff + Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff + Sauerstoff.
Kohlenstoff + Sauerstoff + Sauerstoff +
ein Mol Kohlenstoffb. Sauerstoff + Sauerstoff.