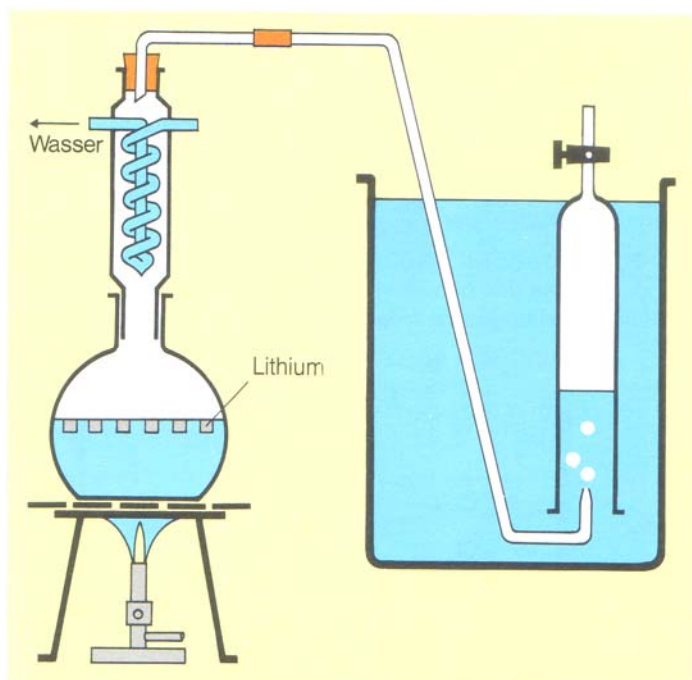


Wurtz-Synthese

Durchführung



Lüthje Gall Reuber, Diesterwegverlag, *Organische Chemie*, 1983, S. 27

Man gibt Monojodethan in den Rundkolben und gibt Lithiumstücke dazu und erhitzt kurz das Gemisch.

Beobachtung

Es entsteht ein farbloses Gas, das man pneumatisch (durch Wasserverdrängung) auffängt. Im Rundkolben bleibt ein weißer, fester Stoff übrig.

Zusatzbeobachtungen

- Das farblose Gas hat eine Molmasse von 58g/mol.
- Der weiße Feststoff im Rundkolben bildet mit einer wässrigen Silbernitratlösung einen gelben Niederschlag.

Aufgabe

- Formuliere mit Hilfe der Beobachtungen eine begründete Reaktionsgleichung.
- Auch andere Halogenalkane reagieren analog mit Lithium oder Natrium. Worin liegt der Vorteil dieser sogenannten „Wurtz-Synthese“?