

# Trimethylborat

**Geräte:**

Abdampfschale oder kleiner Tiegel, Feuerzeug

**Chemikalien:**

Methanol (F, T)



Borsäure (T)

**Durchführung:**

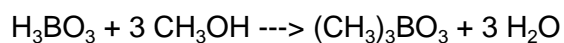
Man gibt 0,5 g Borsäure und 4-5 ml Methanol in eine Abdampfschale oder einen Tiegel und zündet an. Die Flamme ist hellgrün gefärbt.

**Entsorgung:**

Methanol wird zu den Lösungsmittelabfällen gegeben. Borsäure kommt zu den anorganischen Feststoffabfällen.

**Erklärung:**

Die Borsäure reagiert mit Methanol zu flüchtigem Trimethylborat, das mit hellgrüner Flamme brennt:

**Bild:**

(Bild von Chaoschemiker)