

# Dampfwolke

**Geräte:**

250 ml Erlenmeyerkolben enghals

**Chemikalien:**

Kaliumpermanganat (C, N, O, Xi)



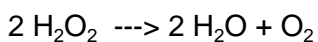
Wasserstoffperoxid 30% (C, Xi)

**Durchführung:**

Man gibt 20 ml Wasserstoffperoxid in den Erlenmeyerkolben und schüttet dann 0,5 g Kaliumpermanganat direkt hinein. Die Lösung wird heiß und bildet weißen Dampf.

**Erklärung:**

Das Kaliumpermanganat katalysiert den Zerfall des Wasserstoffperoxids zu Wasser und Sauerstoff. Dabei wird die Lösung schnell heiß, was zur Dampfentwicklung führt.

**Entsorgung:**

Reste gibt man zu den Schwermetallabfällen.

**Bild:**

*Dampfwolke*

**Video:** <http://www.youtube.com/watch?v=N9G4KR5nGbI>