

Chemie Versuche auf DVD

- Allgemeine und Anorganische Chemie -
© 2012



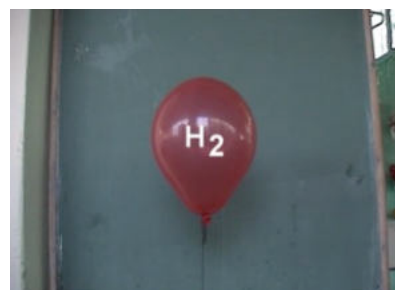
- 100 einzeln abspielbare Versuchsvideos in der Auflösung 720 x 560
- Gesamtlaufzeit der Videos: 123 Minuten
- Die Filme orientieren sich an den curricularen Vorgaben für das Abitur
- In den Videos werden *keine Beobachtungen* oder *Ergebnisse* vorweggenommen
- Genaue Versuchsbeschreibungen in einem separaten pdf-Anleitungsbuch
- Optimal für den Einsatz mit Beamern, iPads und Smartboards geeignet
- ✓ Kompatibel mit Windows und MAC

Vom Landesmedienzentrum Baden-Württemberg 2021 für den Unterrichtseinsatz empfohlen.

Inhalt

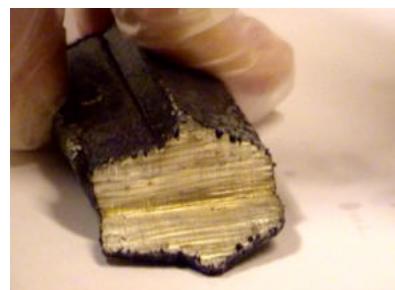
Wasserstoff

- V001 Knallgasprobe
- V002 Eine Kerze in Wasserstoff
- V003 Knallende Seifenblasen
- V004 Explosion eines Wasserstoffballons
- V005 Knallende Dose
- V006 Eisenwolle verhindert die Knallgasexplosion



Alkalimetalle

- V007 Lithium schneiden
- V008 Natrium schneiden
- V009 Kalium schneiden
- V010 Lithium auf Wasser
- V011 Natrium auf Wasser
- V012 Kalium auf Wasser
- V013 Natrium auf nassem Filterpapier
- V014 Natriumexplosion mit 20g Natrium
- V015 Caesium schmilzt bei Handwärme
- V016 Flammenfärbung der Alkali-/Erdalkalimetalle



Erdalkalimetalle

- V017 Brennendes Magnesiumband
- V018 Magnesiumband in Kohlenstoffdioxid
- V019 Magnesiumband in Wasserdampf
- V020 Magnesium in Sauerstoff (Reaktionszeit im Vgl. zu Luft)
- V021 Calcium und Wasser
- V022 Calciumcarbid reagiert mit Wasser (Acetylenarstellung)



- V023 Magnesium brennt in Trockeneis
- V024 Alte Uhr mit Radiumleuchtziffern

Metalle

- V025 Funkelnde Eisenwolle
- V026 Synthese von Eisenoxid
- V027 Eisenwolle mit einer Batterie entzünden
- V028 Brennende Metalle

(Halb-)edle Metalle – Versuche mit Kupfer & Silber

- V029 Erhitzen von Kupferblech – Oxidation und Reduktion
- V030 Thermische Zersetzung von Kupfer(II)-acetat
- V031 Thermolyse von Silber(I)-oxid
- V032 Reaktion von Kupfer mit Iod
- V033 Reaktion von Kupfer mit Schwefel
- V034 Silber und Gold (Messinglegierung)
- V035 Eisennagel in Kupfersulfat-Lösung

Edelmetalle

- V036 Platin zündet den Wasserstoffstrom
- V037 Gold in Königswasser

Kohlenstoffoxide (Versuche mit CO und CO₂)

- V038 Kohlenstoffdioxid-Nachweis
- V039 Seifenblasen mit Kohlenstoffdioxid
- V040 Kohlenstoffdioxid löscht Kerzen
- V041 Dehydratisieren von Ameisensäure (CO-Darstellung)

Experimente mit Trockeneis

- V042 Trockeneis auf Metall
- V043 Trockeneis auf Zinnbecher
- V044 Das „Trockeneisinstrument“
- V045 Trockeneis sublimiert
- V046 Kochende Farben
- V047 Trockeneis neutralisiert Laugen

Tiefkalte Flüssiggase (Versuche mit LN₂ & LO₂)

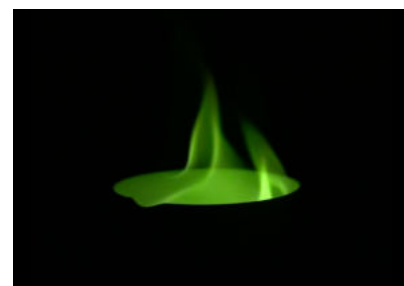
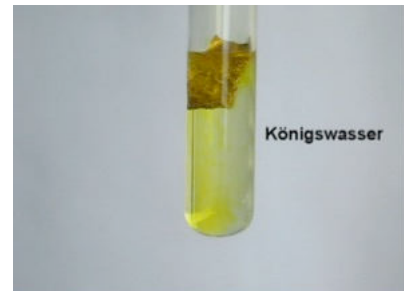
- V048 Eine Rose in flüssigem Stickstoff
- V049 Vollgummiball in flüssigem Stickstoff
- V050 Der „Bananen-Hammer“ (Banane in LN₂)
- V051 Das Leidenfrost-Phänomen
- V052 Ballon mit Luft in flüssigem Stickstoff
- V053 Ballon mit CO₂ in flüssigem Stickstoff
- V054 Eine Zigarette in flüssigem Sauerstoff
- V055 In flüssigem Sauerstoff getränkte Watte

Sauerstoff – Reaktionen in reiner O₂-Atmosphäre

- V056 Eine Kerze in Sauerstoff
- V057 Verbrennung von Eisenwolle in Sauerstoff
- V058 Verbrennung von Schwefel in Sauerstoff
- V059 Verbrennung von Cereisen in Sauerstoff

Oxidation und Reduktion

- V060 Schwarzpulver
- V061 Reaktion von Natriumperoxid mit Wasser
- V062 Tanzende Schokolade (mit KClO₃)
- V063 Der chemische Vulkan
- V064 Mehlstaubexplosion
- V065 Fettbrand
- V066 Thermitreaktion
- V067 Reduktion von Kupfer(II)-oxid mit Aluminium



Phosphor

V068 Verbrennung von rotem Phosphor

V069 Reaktion von rotem Phosphor mit Kaliumchlorat

Nachweisreaktionen

V070 Die Glimmspanprobe

V071 Wassernachweis mit Kupfersulfat

V072 Nachweis von Boraten

V073 Nachweis von Ammonium-Ionen

V074 Nachweis von Halogenid-Ionen

V075 Nachweis von Sulfat-Ionen

V076 Nachweis von Nitrat-Ionen (Ringprobe)

V077 Nachweis von Phosphat-Ionen

Katalyse

V078 Katalytische Zersetzung von H_2O_2 mit KI

V079 Katalytische Zersetzung von H_2O_2 mit $KMnO_4$

Das chemische Gleichgewicht

V080 Das Stickstoffdioxid-Gleichgewicht

V081 Das Chromat-/Dichromat-Gleichgewicht

Chemolumineszenz und Fluoreszenz

V082 Chemolumineszenz von Luminol

V083 Fluoreszenz von Uranin und Rhodamin B

Säuren und Laugen

V084 Der Ammoniakspringbrunnen

V085 Der Chlorwasserstoffspringbrunnen

V086 Aluminium reagiert mit NaOH/ HCl

V087 Rauchende Salpetersäure und Nitrilhandschuh

V088 Phosphorpentoxid reagiert mit Wasser

V089 Reaktion von Schwefelsäure mit Zucker

V090 Neutralisationsreaktion

V091 Titration von Salzsäure mit Natronlauge

Halogene

V092 Iod sublimiert und resublimiert

V093 Reaktion von Magnesium mit Iod

V094 Verdampfen von Brom

V095 Reaktion von Aluminium mit Brom

V096 Eisenwolle reagiert mit Chlor

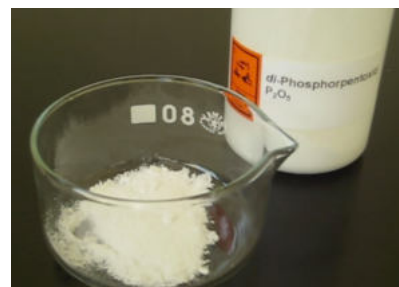
V097 Die Natriumchlorid-Synthese

Edelgase

V098 Seifenblasen mit Helium

V099 Argon wirkt nicht-oxidierend (Versuch mit Na)

V100 Vergleich Helium-/Wasserstoffballon



Preis

Kreisonlinelizenz (KOL: 55503042)

744,50 € (inkl. MwSt.)

Zusätzliche DVD (V+Ö: 46503570)

13,38 € (inkl. MwSt.)

