**Experimentierbox**

|  |  |
| --- | --- |
| C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\IOF1UBEF\Foto 1.JPG | Weiteres Material:Maßband, Schere, Pipette, Stoppuhr, Klebeband, Teelicht, Stopfen, Paketschnur, Glasgefäß (z. B. Erlenmeyerkolben), Petrischale, Papier |
| **C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\1I5HMINE\Foto 2.JPG** | Herstellung von Kalkwasser:Calciumhydroxid in Wasser aufschlämmenund filtrieren. |
| C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\6IBPUWVG\Foto 1 (1).JPG | Gaswaschflasche |
| C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\1I5HMINE\Foto 4 (1).JPG | Kalkwasser ist ein Nachweismittel für Kohlenstoffdioxid.Beim Einleiten von Kohlenstoffdioxid in das klare Kalkwasser trübt sich dieses ein. |
| C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\D2LJUNL7\Foto 3 (1).JPG | Gas kann man in einem Luftballon sammeln. |
| **C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\IOF1UBEF\Foto 2.JPG** | Links: KalkwasserRechts: Kalkwasser und Phenolphthalein (Indikator färbt sich im basischen Bereich pink, im neutralen Bereich entfärbt er sich.) |
| **C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\IOF1UBEF\Foto 2 (1).JPG** | KolbenproberMit einem Kolbenprober lassen sich Gase abmessen. |
| C:\Users\AndreKoblenz\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\6IBPUWVG\Foto 1.JPG | Feinwaage |
|  | Bakterienkönnen durch 70% Alkohol oder Erhitzen über 80° C abgetötet werden. |