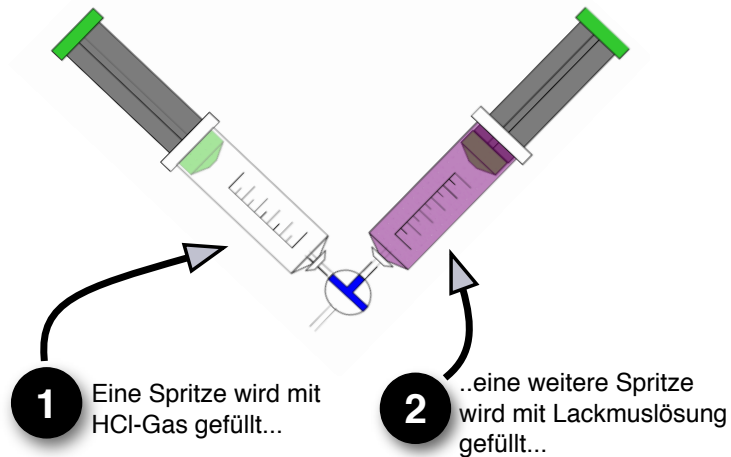


Experiment

Lösen von HCl-Gas in Wasser und Demonstration der Bildung einer sauren Lösung

Variante A



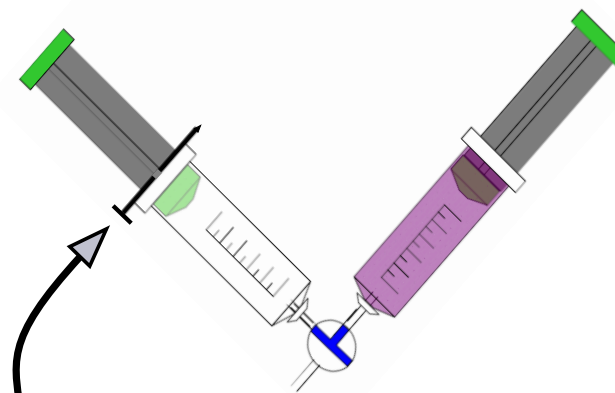
3 ..dann werden die Spritzen über einen Drei-Wege-Hahn verbunden...

4 ..anschließend wird **ein wenig** Lackmus-Lösung in die Spritze mit dem HCl-Gas gedrückt.



Der Stempel der linken Spritze wird **schlagartig** in die Spritze hineingezogen, da sich das HCl-Gas nahezu vollständig in der Lackmus-Lösung löst; diese wird außerdem rot

Variante B: „Springbrunnen“



1 Versuchsaufbau wie in Variante A; der einzige Unterschied besteht darin, dass der Stempel der mit HCl-Gas gefüllten Spritze mit einem Nagel arretiert wird.

2 **Ein wenig** Lackmus-Lösung in die Spritze mit dem HCl-Gas gedrückt.



Die Lackmus-Lösung sprudelt "wie von Zauberhand gezogen" in die linke Spritze und ändert dabei ihre Farbe.