

**Durchführung: Welches Gas steckt in der Brausetablette**

- Füllt ein Reagenzglas und legt es in die pneum. Wanne. Denkt an den Stopfen.
- Gebt eine halbe Brausetablette in den Gasentwickler und schraubt ihn zu.
- Setzt den Gasentwickler an die pneumatische Wanne an.
- Zieht in die Spritze Wasser auf. Gebt zunächst 5 mL Wasser in den Gasentwickler.
- Wartet ca. 30 Sekunden.
- Fangt dann das entstehende Gas in einem Reagenzglas pneumatisch auf.
- Gebt noch etwas mehr Wasser hinzu, wenn zu wenig Gas entsteht.
- Führt mit dem aufgefangenen Gas die **beiden Spanproben** durch!

**Durchführung: Welches Gas steckt in der Brausetablette**

- Füllt ein Reagenzglas und legt es in die pneum. Wanne. Denkt an den Stopfen.
- Gebt eine halbe Brausetablette in den Gasentwickler und schraubt ihn zu.
- Setzt den Gasentwickler an die pneumatische Wanne an.
- Zieht in die Spritze Wasser auf. Gebt zunächst 5 mL Wasser in den Gasentwickler.
- Wartet ca. 30 Sekunden.
- Fangt dann das entstehende Gas in einem Reagenzglas pneumatisch auf.
- Gebt noch etwas mehr Wasser hinzu, wenn zu wenig Gas entsteht.
- Führt mit dem aufgefangenen Gas die **beiden Spanproben** durch!

**Durchführung: Welches Gas steckt in der Brausetablette**

- Füllt ein Reagenzglas und legt es in die pneum. Wanne. Denkt an den Stopfen.
- Gebt eine halbe Brausetablette in den Gasentwickler und schraubt ihn zu.
- Setzt den Gasentwickler an die pneumatische Wanne an.
- Zieht in die Spritze Wasser auf. Gebt zunächst 5 mL Wasser in den Gasentwickler.
- Wartet ca. 30 Sekunden.
- Fangt dann das entstehende Gas in einem Reagenzglas pneumatisch auf.
- Gebt noch etwas mehr Wasser hinzu, wenn zu wenig Gas entsteht.
- Führt mit dem aufgefangenen Gas die **beiden Spanproben** durch!

## Die Kalkwasser-Probe



Die **Kalkwasserprobe** ist ein weiterer einfacher Nachweis für Kohlenstoffdioxid. zusätzliches **Material**: Reagenzglas mit Kalkwasser; neue Brausetablette

### Durchführung:

- Wascht den Gasentwickler aus und bestückt ihn mit einer halben Brausetablette.
- Steckt den Schlauch des Gasentwicklers in das Reagenzglas (in die Flüssigkeit).
- Gebt Wasser in den Gasentwickler, sodass Gas entsteht.
- Beobachtet, was im Becherglas passiert.

|            | vor | während | nach |
|------------|-----|---------|------|
| Kalkwasser |     |         |      |



**Beschreibe**, wie eine positive Kalkwasserprobe aussieht.



**Nenne** einen Vor- und Nachteil der Kalkwasserprobe gegenüber der Brennsparprobe.



Kalkwasser ist chemisch Calcium-Hydroxid. Bei der Reaktion mit Kohlenstoff-Dioxid entstehen das weiße Calcium-Carbonat und Wasser. Formuliere dazu eine **Wortgleichung**.

## Die Kalkwasser-Probe

 Die **Kalkwasserprobe** ist ein weiterer einfacher Nachweis für Kohlenstoffdioxid. zusätzliches **Material**: Reagenzglas mit Kalkwasser; neue Brausetablette

### Durchführung:

- Wascht den Gasentwickler aus und bestückt ihn mit einer halben Brausetablette.
- Steckt den Schlauch des Gasentwicklers in das Reagenzglas (in die Flüssigkeit).
- Gebt Wasser in den Gasentwickler, sodass Gas entsteht.
- Beobachtet, was im Becherglas passiert.

|            | vor | während | nach |
|------------|-----|---------|------|
| Kalkwasser |     |         |      |

 **Beschreibe**, wie eine positive Kalkwasserprobe aussieht.

 **Nenne** einen Vor- und Nachteil der Kalkwasserprobe gegenüber der Brennsparprobe.

 Kalkwasser ist chemisch Calcium-Hydroxid. Bei der Reaktion mit Kohlenstoff-Dioxid entstehen das weiße Calcium-Carbonat und Wasser. Formuliere dazu eine **Wortgleichung**.