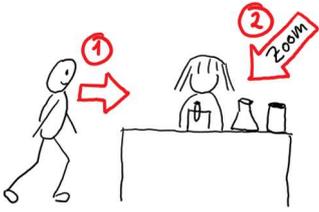
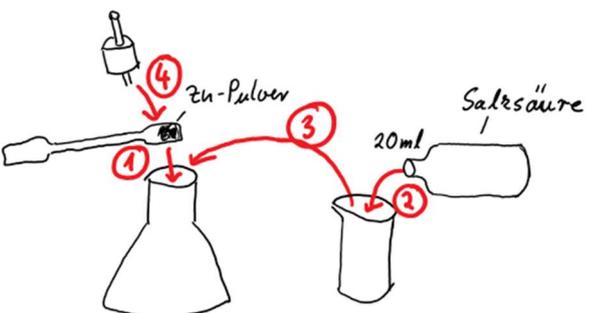
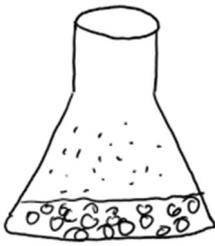


Storyboard:

Wasserstoffentwicklung und Knallgasreaktion



Nr.	Bild	Ton
1	Eingeblendeter Text: Wasserstoffentwicklung und Knallgasreaktion	Musik: 0:00 – 0:15 von Reveille Rock – Johnny and the hurricanes https://archive.org/details/audio
2	Halbtotale Materialien: Salzsäure (c = 1 mol/l), Zinkpulver, Spatel, Erlenmeyerkolben (100ml), durchbohrter Stopfen mit Glasrohr, Reagenzglas mit Stopfen, Bunsenbrenner, Feuerzeug. 	Schülerin 1: Heute wollen wir es knallen lassen! Schüler 2: Super! Und wie wollen wir das anstellen? Schülerin 1: Das zeige ich dir jetzt. Los geht's!
3	[Achtung: Schutzbrille aufsetzen, lange Haare zu einem Zopf zusammenbinden. Auch die filmende Person muss eine Schutzbrille aufsetzen.] Nahe: 	Schülerin 1: Als erstes geben wir in den Erlenmeyerkolben eine Spatelspitze des Zinkpulvers. Wir füllen ein bisschen Salzsäure in das Becherglas hier. Die Salzsäure schütten wir dann zum Zink dazu und verschließen den Erlenmeyerkolben mit dem durchbohrten Stopfen. Schüler 2: Oha, schaut mal, die Reaktion geht ja schon voll ab!
4	Detailaufnahme: 	Schüler 2: Da sieht man ja schon, wie das Zink mit der Salzsäure reagiert! Das blubbert und schäumt richtig. Und man hört die Gasentwicklung auch, hört mal genau hin! Geräusche von der Gasentwicklung. [ACHTUNG: Gasbildungsgeräusch muss deutlich hörbar sein – mit dem Mikrofon dicht an das Experiment rangehen, eventuell getrennt aufnehmen.]