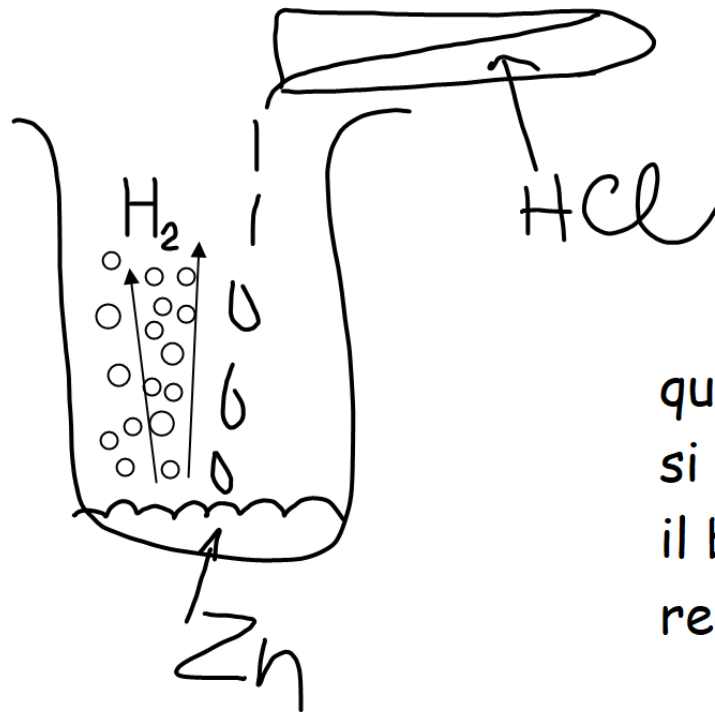
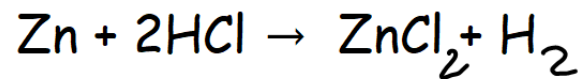
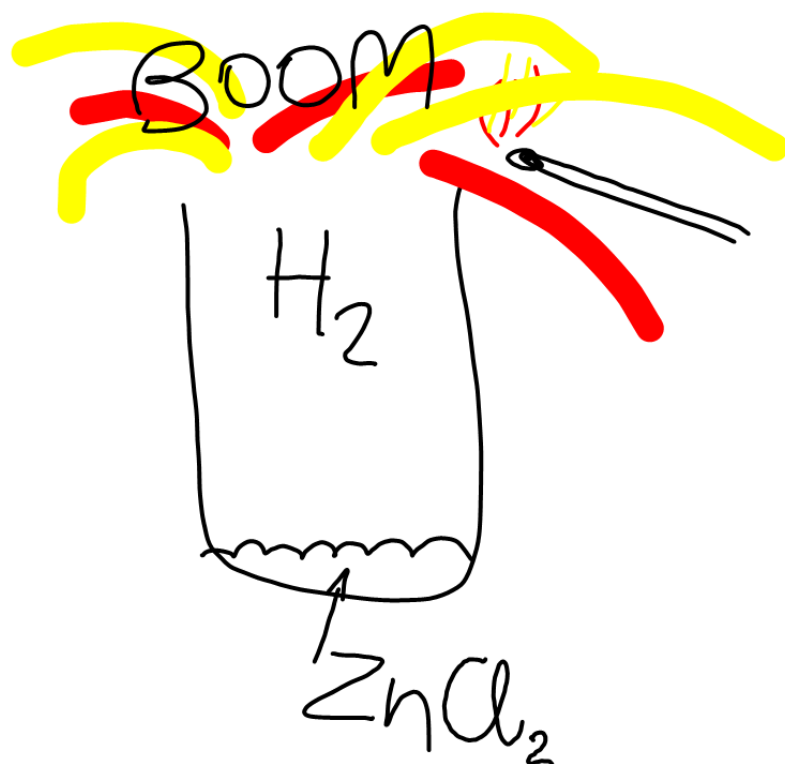
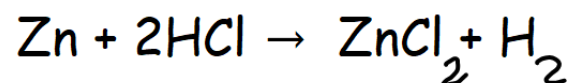


In laboratorio, l' H_2 si ottiene solitamente con la reazione degli acidi con metalli, come lo zinco.



quando aggiungiamo l'acido cloridrico si formano bollicine di idrogeno, il bicchiere si scalda, quindi la reazione è esoenergetica



sul fondo si forma un sale di zinco
 e l'idrogeno raccolto
 viene fatto
 esplodere con un fiammifero.
 Il fiammifero fornisce energia di
 attivazione per la reazione
 esoenergetica che porta alla
 formazione di acqua

$$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$$