

Anhang 4

Transkript der Videoaufnahme vom 10.1.2001[Video 18.18-24.20]

Der Vorarlberger Dialekt wurde ins Hochdeutsche übersetzt

- Laurin: *Und da steht die Frage: Formuliere die Reaktionsgleichung. Was man aber da tun muss, weiß ich nicht. Michael was müssen wir da hinschreiben?*
- Michael: *Ich weiß es auch nicht.*
- Siddhartha: *Das ist ganz einfach. Als erstes haben wir Salzsäure, das ist HCl. Oder?*
- Lehrerin: *Macht ihr die Aufgabe zusammen?*
- Michael,
Laurin und
Marcel: *Ja.*
- Siddhartha
schreibt: *HCl + Mg → H Das geht ja gar nicht. Da muss noch etwas anderes sein.*
- Marcel: *Magnesiumchlorid*
- Lehrerin: *Gut machen wir eine Gruppenarbeit. Ist wahrscheinlich besser.*
- Siddhartha: *O.K. + Magnesiumchlorid, aber ob es das so gibt, weiß ich allerdings nicht.*
- Er schreibt: *HCl + Mg → H + MgCl*
- Marcel: *Dann müssen wir ja nur noch richtig stellen.*
- Siddhartha: *Ja, aber das MgCl? Frau Professor, stimmt das?*
- Lehrerin: *Achtet auf die Formeln, den Bindungstyp und stellt dann richtig.*
- Siddhartha
schreibt: *2HCl + 2Mg → H₂ + 2 MgCl*
- Lehrerin: *Immer noch nicht genau*
- Laurin: *Kommt, gebt her! Lasst mich das jetzt machen!*
- Siddhartha: *Immer noch nicht genau. Schauen wir mal die Mengen an. Da gibt es zwei H, da gibt es 2 Cl. Aber es müsste stimmen. Von der Menge her stimmt's.*
- Marcel: *Ist es nicht H₂Cl?*
- Siddhartha: *Nein HCl, nicht H₂Cl.*

- Marcel: *Stimmt's?*
- Lehrerin: *Ich sage euch nur, wenn es genau stimmt.*
- Marcel: *Aber die Menge stimmt schon, oder?*
- Lehrerin: *Es ist immer noch ein kleiner Fehler drinnen, ein kleiner.*
- Siddhartha: *Ein kleiner. Ja aber was könnte jetzt da nicht stimmen? Was haben wir sonst noch?*
- Marcel: *Knallgas. Knallgas ist doch nicht reiner Wasserstoff. Das ist Wasserstoff mit Sauerstoff, nicht? Es ist ein Gemisch.*
- Daniel
(Kamera): *Bitte denken sie laut Herr Grosskopf.*
- Siddhartha: *Ich glaube ich weiß jetzt, wo das Problem liegt. Es muss $MgCl_2$ heißen!*
- Marcel: *Warum $MgCl_2$?*
- Siddhartha: *Dann müssen wir da vier daraus machen. $4 HCl + 2Mg \rightarrow H_2 + 2 MgCl_2$. So müsste es passen.*
- Michael: *Nein so müsst ihr es haben!*
- Marcel: *Und ist es $MgCl_2$? Woher weißt du es?*
- Siddhartha: *Ja ich glaube es, weil $MgCl$ kann es kaum sein. Jetzt brauchen wir aber da nochmals zwei: $4 HCl + 2Mg \rightarrow 2H_2 + 2 MgCl_2$. Ja! Fragen wir mal die Frau Professor.*
- Michael: *Frau Professor, stimmt es?*
- Lehrerin: *Stimmt. $MgCl_2$ war vorher falsch. Zweite und siebte Hauptgruppe.*
- Marcel: *Aber Frau Professor, warum kommt $MgCl_2$?*
- Lehrerin: *Versucht das noch in der Gruppe zu diskutieren.*
- Siddhartha: *Ja, schauen wir im Periodensystem. Chlor hat sieben Valenzelektronen, Magnesium hat zwei. Wir brauchen also zwei Cl für ein Mg. Unser anfänglicher Fehler ist daran gelegen, dass eigentlich ich $2 MgCl$ hingeschrieben habe und niemand von euch Idioten ist daraufgekommen, dass es falsch ist. Dann habe ich nochmals scharf überlegt und bin draufgekommen, es muss $MgCl_2$ heißen.*