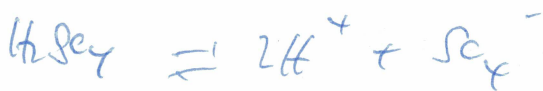
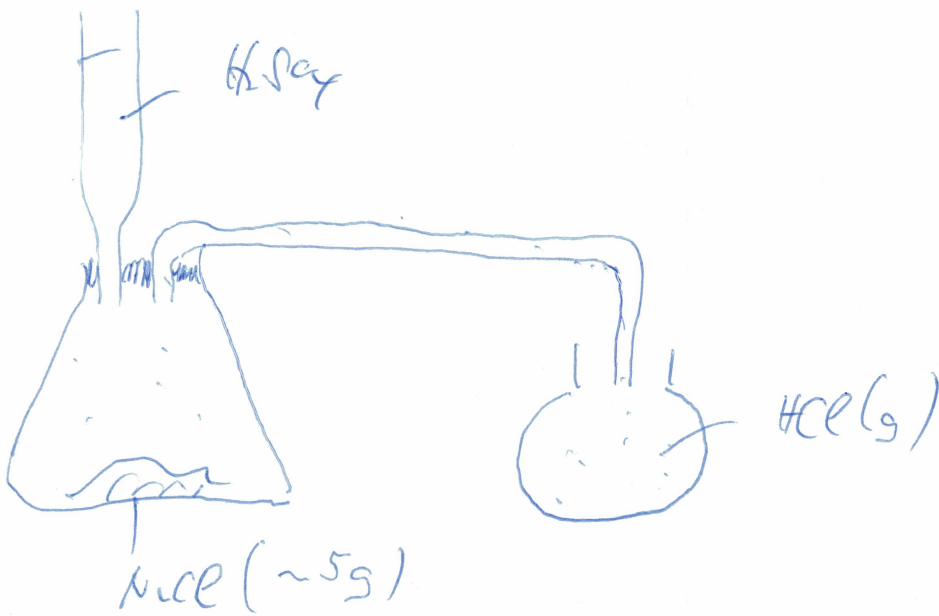
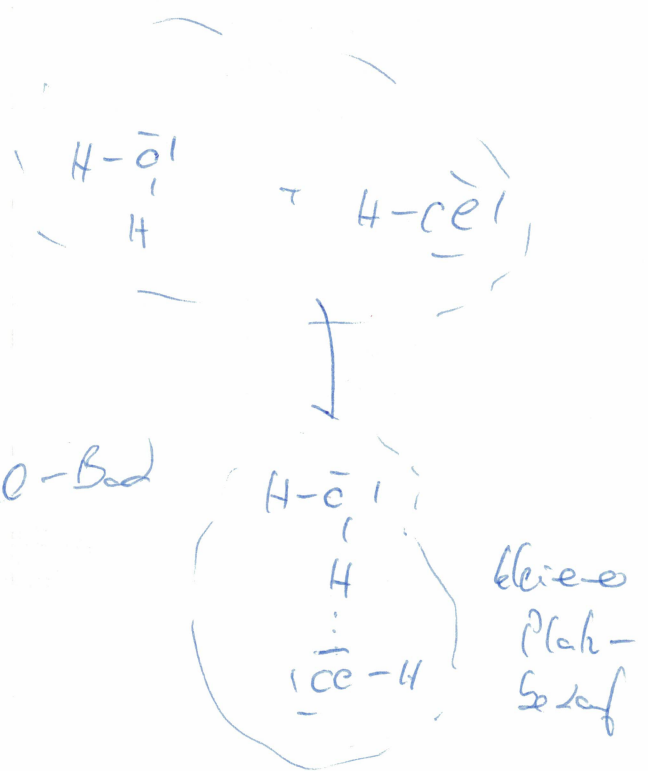
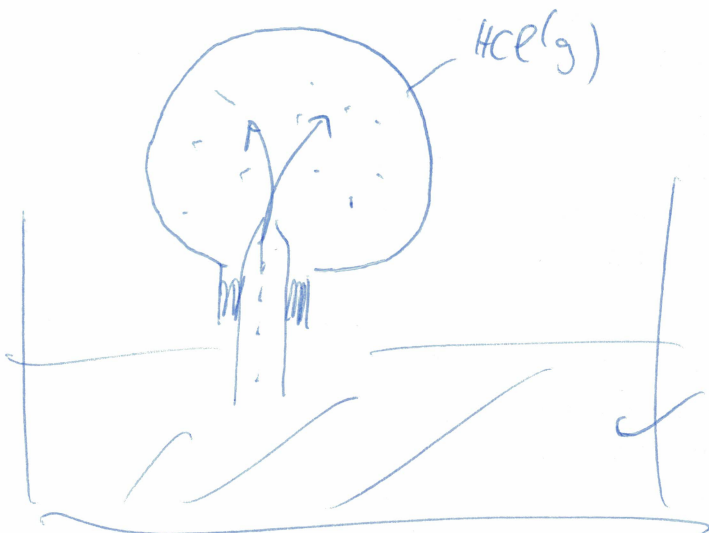


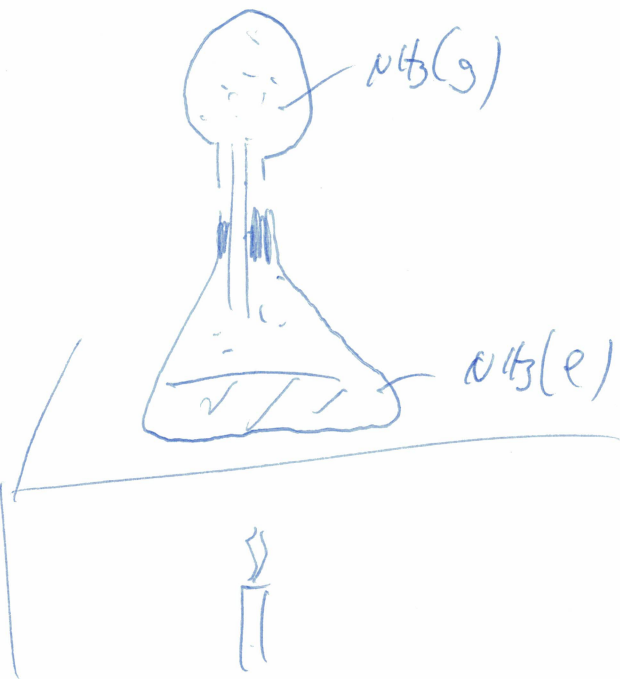
HCl / H₂S Springbrunnen



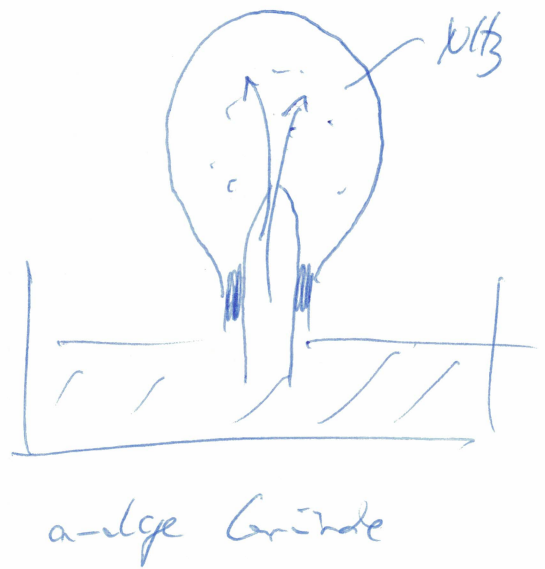
→ keine Kohlenhydrate : u.a. $HCl(g)$



→ unterdrückt
 → H₂O wird angesetzt



—



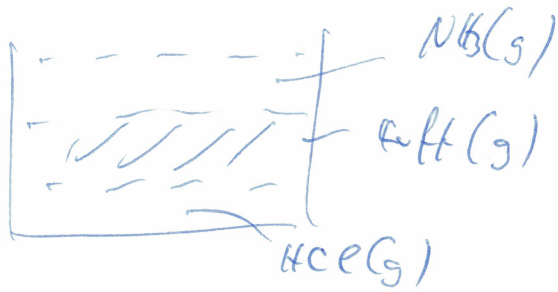
Das weitere:



GW stark auf rechte Seite, da HCl
starke Säure ...

Plankensprache: 1 mol Gas $\sim \rightarrow$ 22.4 Liter
1 mol Flüssigkeit (z.B. H_2O): 18 ml

Dichte



uhg !

$$\text{Dichte} = \frac{m}{V} = \frac{n \cdot M}{V}$$

$$n = \frac{m}{M}$$

$$M(\text{HCE}) = 36.5 \text{ g/mol}$$

$$M(\text{NH}_3) = 17 \text{ g/mol}$$

$$M(\text{Luft}) = 0.2 \cdot 32 + 0.8 \cdot 28 = 28.8 \text{ g/mol}$$

20% O₂

80% N₂

alle nehmen das gleiche Volumen ein

$$\rightarrow \text{Dichte}(\text{NH}_3) < \text{Dichte}(\text{Luft}) < \text{Dichte}(\text{HCE})$$

$$\text{Dichte}(\text{HCE}) = \frac{36.5}{22.4} = 1.62 \text{ g/L} \quad (\text{wiki } 1.64 \text{ kg/m}^3)$$

1 mol

$$\text{Dichte}(\text{NH}_3) = \frac{17}{22.4} = 0.76 \text{ g/L} \quad (\text{wiki } 0.7128 \text{ kg/m}^3)$$