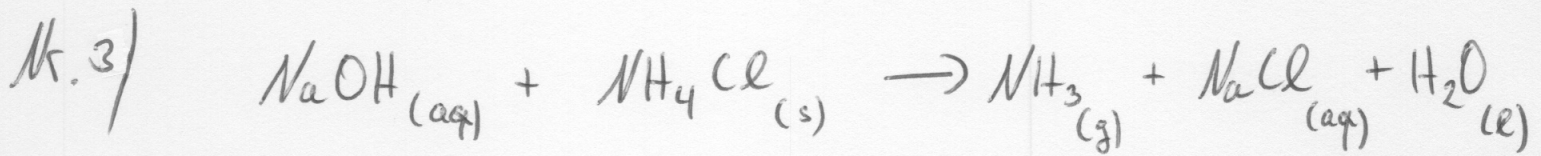
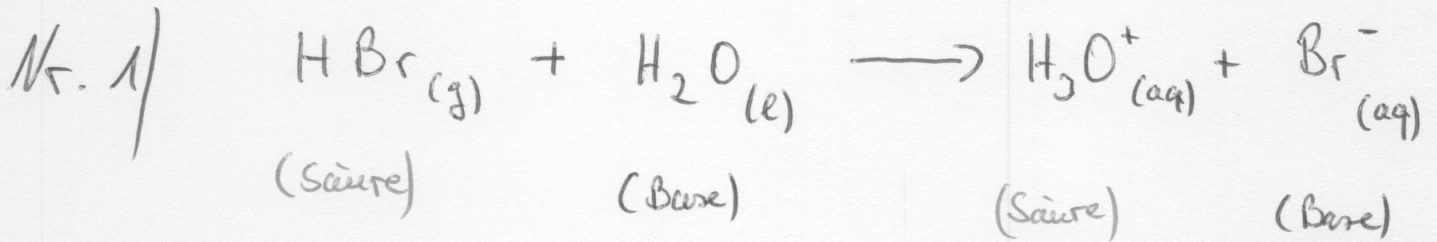


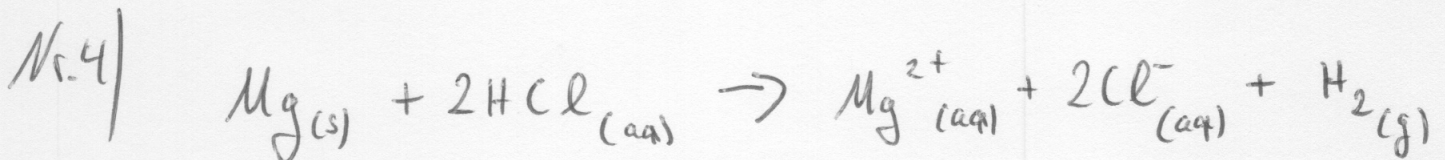
Lösung Arbeitsaufträge 11.05 - 18.05

Buch S. 330 Nr. 1, 3, 4, 7



Ja es handelt sich um eine Säure-Base-Reaktion nach Brönsted.

Es gibt einen Protonendonator (NH_4Cl) und einen Protonenakzeptor (NaOH).



Keine Säure/Base-Reaktion nach Brönsted, da nicht Protonendonator und Protonenakzeptor vorhanden sind.

Nr. 7/ Chlorwasserstoff (HCl) löst sich nicht wie gewohnt in Benzin (es kommt nicht zu einer Dissoziation), es liegen also keine Hydroxonium-Ionen vor (kein H_3O^+). Somit gibt es keine freie Ladungsträger also gibt es keine elektrische Leitfähigkeit.

Der Chlorwasserstoff bleibt in Benzin unverändert als Molekül (HCl) vor.