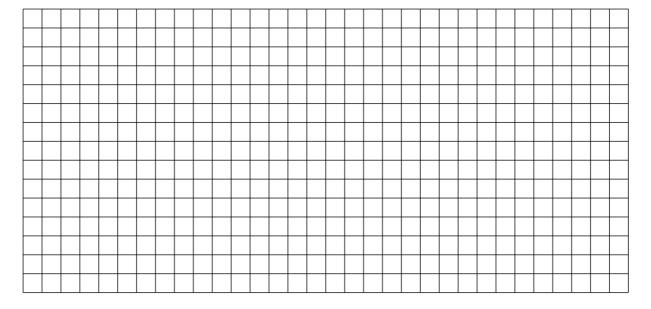
Basen (Übungsblatt)

§ 1 Ordne zu! / 2½

- KOH ○ Lithiumhydroxid
- NaOH O Kaliumhydroxid
 - NH₃ ○ Natriumhydroxid
 - LiOH ○ Caliciumhydroxid
- Ca(OH)₂ O Ammoniak

🕯 🗵 Berechne die molaren Massen der Basen in Aufgabe 1.

/5



§ 3 Was ist ein Hydroxid-Ion?

/ 1½

- OH⁻-lon
- OH-Teilchen
- Basenrest

4 Was definiert eine Base?

/ 1½

- ist ein Protonenakzeptor
- O nimmt Protonen auf
- O gibt Protonen ab

 G Was bedeutet Dissoziation bei Basen? ○ die Protonen werden abgespalten ○ das Molekül zerfällt in Ionen ○ die Base verliert ihr Wirkung G Formuliere die Reaktionsgleichungen, die bei der Dissoziation der Basen (Aufgabe 1) in Wasser ablaufen. Bsp.: Al(OH)₃> Al³⁺ + 3 OH⁻ 	/ 1½		
		NaOH	
NH ₃			
LiOH			
C2(OLI)			
Ca(OH) ₂			

Punkte:

/ 17