

Basen (Übungsblatt)

① Ordne zu!

/ 2½

- | | | | |
|---------------------|---|---|-----------------|
| KOH | ● | ○ | Lithiumhydroxid |
| NaOH | ● | ○ | Kaliumhydroxid |
| NH ₃ | ● | ○ | Natriumhydroxid |
| LiOH | ● | ○ | Calciumhydroxid |
| Ca(OH) ₂ | ● | ○ | Ammoniak |

② Berechne die molaren Massen der Basen in Aufgabe 1.

/ 5

A full-page sheet of white graph paper with a light gray grid. The grid consists of small squares, approximately 10 units wide by 10 units high. There are no margins or additional markings on the page.

③ Was ist ein Hydroxid-Ion?

/ 1½

- ☐ OH⁻-Ion
- ☐ OH-Teilchen
- ☐ Basenrest

④ Was definiert eine Base?

/ 1½

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

⌚⑤ Was bedeutet Dissoziation bei Basen?

● / 1½

- ☐ die Protonen werden abgespalten
- ☐ das Molekül zerfällt in Ionen
- ☐ die Base verliert ihre Wirkung

⌚⑥ Formuliere die Reaktionsgleichungen, die bei der Dissoziation der Basen (Aufgabe 1) in Wasser ablaufen.

● / 5

Bsp.: $\text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3 \text{OH}^-$

KOH

NaOH

NH₃

LiOH

Ca(OH)₂

Punkte:

/ 17