

Basen (Übungsblatt)

① Ordne zu!

1 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

[illegible]

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