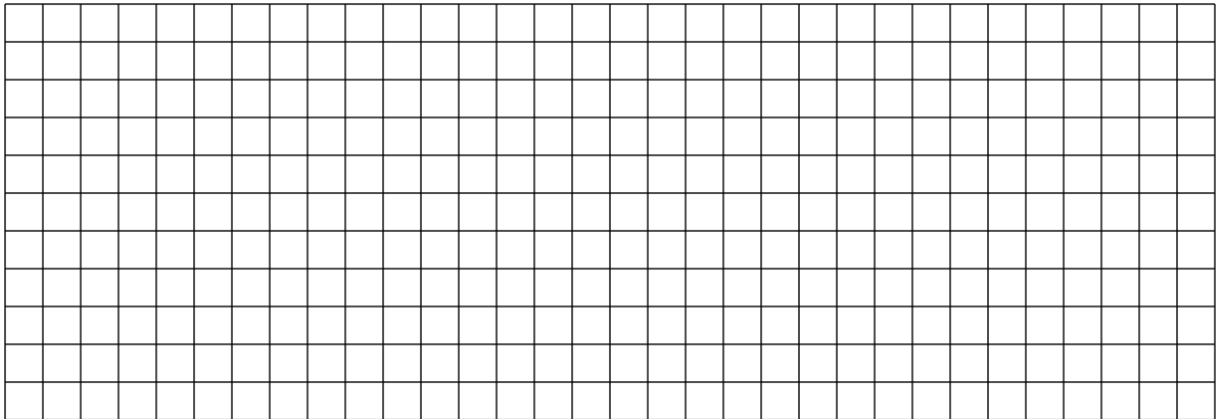


Übungen

- ① Forme die Formel der Konzentration um. Einmal nach der **Stoffmenge n** und einmal nach dem **Volumn V**. Vergiss dabei nicht die Einheiten!

$$c = \frac{n}{V} \left[\frac{\text{mol}}{\text{L}} \right]$$



- ② Im Labor werden auf folgende Weisen Lösungen von Stoffen angesetzt. Berechne jeweils die Konzentration c der Lösung.

- a) Peter nimmt 2,5mol Natriumchlorid und löst es in 1L Wasser.
- b) Anne nimmt 1 mol Natriumchlorid und löst es in 0,75L Wasser.
- c) Tom nimmt 38,5g Natriumchlorid und löst es in 1L Wasser.

