



- ③ Berechne die Stoffmenge  $n$  des gelösten Stoffes folgender Lösungen:
- a) Man hat 0,5L einer Kaliumchloridlösung, die die Konzentration von  $0,5 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$  besitzt. Wie groß ist die Stoffmenge  $n$  des Kaliumchlorids?
- b) Der Laborant nimmt eine Salzsäurelösung mit der Konzentration  $1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$  und misst 100mL ab. Wie groß ist die Stoffmenge  $n$  der HCl-Moleküle in der Lösung?

[illegible]

- ④ Berechne das Volumen der Lösungen:
- a) Susi holt eine Natriumchloridlösung aus dem Regal von der sie weiß, dass die Konzentration  $c = 2 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$  beträgt und in der Lösung 0,5 mol Natriumchlorid sind.
- b) Peter holt eine Natriumchloridlösung aus dem Regal, von der er weiß, dass dort 77 g Natriumchlorid gelöst wurden. Die Lösung hatte anschließend eine Konzentration von  $c = 4 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$ .

[illegible]