

UPPGIFTER: BEREDA OCH SPÄDA LÖSNINGAR

- Under ett kemiexperiment behöver du ha 500 ml NaCl-lösning med koncentrationen $1,5 \text{ mol/dm}^3$.
 - Beräkna hur stor massa NaCl du behöver väga upp.
 - Beskriv hur du praktiskt går tillväga för att bereda denna NaCl-lösning (inkl. vilken utrustning du använder dig av).
- Beräkna hur stor massa NaOH du behöver väga upp för att bereda en NaOH-lösning med koncentrationen $2,0 \text{ mol/dm}^3$ och totalvolymen 100 ml.
- Du har 150 cm^3 NaOH-lösning med koncentrationen $0,25 \text{ mol/dm}^3$. Denna lösning späder du genom att tillsätta dest. vatten direkt i lösningen tills volymen blir 450 cm^3 . Hur stor NaOH-koncentration får den utspädda lösningen?
- Du har från början 250 ml NaOH-lösning med koncentrationen $0,50 \text{ mol/dm}^3$. Denna stamlösning av NaOH späder du sedan genom att tillsätta en bestämd mängd dest. vatten direkt i stamlösningen så att koncentrationen blir $0,20 \text{ mol/dm}^3$. Vad blir totalvolymen i den utspädda lösningen?
- Du har en stamlösning av kopparsulfat med koncentrationen $2,0 \text{ mol/dm}^3$. Hur stor volym behöver du ta av stamlösningen om du ska bereda en ny lösning med koncentrationen $0,30 \text{ mol/dm}^3$ och totalvolymen 800 ml.
- Du har en stamlösning av kaliumklorid med koncentrationen $6,0 \text{ mol/dm}^3$. Hur stor volym behöver du ta av stamlösningen om du ska bereda en ny lösning med koncentrationen $0,40 \text{ mol/dm}^3$ och totalvolymen 250 cm^3 .