

Unitatea de învățare: Soluții

Fișa experimentală numărul 5.

Nr.crt.	Experiment	Reactivi și ustensile	Mod de lucru	Observații/ interpretarea rezultatelor	Concluzii
1.	Diluarea soluțiilor	-soluția de sare de bucătărie, preparată anterior (fișa 4), concentrație 5% masa soluției 80 de grame -apa distilată -pahar Berzelius -baghetă de sticlă -pahar Erlenmeyer	-se folosește jumătate din soluția preparată -se măsoară 50 ml apă distilată într-un pahar Berzelius gradat. -se toarnă apă peste soluția de sare - se amestecă cu o baghetă	Cantitatea soluției crește/scade $m_d = \dots\dots\dots$ $m_{sfinal} = \dots\dots\dots$ $C_{final} = \dots\dots\dots$	Comparați C_i, \dots, C_f O soluție se poate dilua prin
2.	Concentrarea soluțiilor	-soluția de sare de bucătărie preparată anterior (fișa 4), concentrație 5% masa soluției 80 de grame -sare de bucătărie -sticlă de ceas -balanță -pahar Berzelius -baghetă de sticlă	-se cântăresc 5g de sare pe o sticlă de ceas -cantitatea de sare cântărită se adaugă peste soluția inițială -se amestecă cu o baghetă	Cantitatea soluției crește/scade $m_d \text{ inițial} = \dots\dots\dots$ $m_d \text{ final} = \dots\dots\dots$ $m_s \text{ final} = \dots\dots\dots$ $C_{final} = \dots\dots\dots$	Comparați C_i, \dots, C_f O soluție se poate concentra prin.....