

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 apa distilată într-un pahar Berzelius gradat. -Se toarnă apă peste soluția de sare	Cantitatea soluției crește/scade $m_d = \dots\dots\dots$ $m_{sfinal} = \dots\dots\dots$ $c_{final} = \dots\dots\dots$	Comparați $c_i \dots\dots c_f$ O soluție se poate dilua prin.....
2.	Concentrarea soluțiilor	Soluția de sare de bucatarie, preparată anterior (fișa 4), concentrație 5% masa soluției 80 de grame -sare de bucatarie -sticla de ceas -balanta -pahar Berzelius -bagheta de sticla	-Se cântăresc 5 grame 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 $m_d = \dots\dots\dots$ $m_f = \dots\dots\dots$ $m_{sfinal} = \dots\dots\dots$ $c_{final} = \dots\dots\dots$	Comparați $c_i \dots\dots c_f$ O soluție se poate concentra prin.....