

Data _____

Nota _____

Am luat cunoștință de tehnica securității și mă oblig să o respect.

Clasa a 7-a „ (N. P. elevului) _____

**Lucrarea practică nr. 3**
Purificarea sării de bucătărie

*Înainte de a îndeplini lucrarea, citește cu atenție condițiile fiecărui experiment din manual.

Planul lucrării	Mersul lucrării (ce fac)	Observații (ce văd, ce aud, ce pipăi, ce miros)	Desene. Termină desenele	Concluzii
1. Determinarea tipului de amestec.	Examinez amestecul primit.	Amestecul e format din particule _____ și _____.		Amestecul din sare cu _____ este un _____ format din substanțe solide.
2. Dizolvarea sării impurificate.	1) Torn într-un pahar pentru experiențe sarea impurificată. 2) Adaug aproximativ 20 ml de apă. 3) Amestec cu bagheta de sticlă până la dizolvarea completă a sării.	Sarea în apă _____, iar impuritățile _____. Se obține un amestec _____.		Am obținut: a) un amestec omogen format din sare și apă; b) am obținut un amestec neomogen format din soluție și substanță solidă.
3. Pregătirea filtrului. Separarea impurităților solide de soluția sării prin filtrare.	1. Împăturesc filtrul în patru, adaptez dimensiunea filtrului la cea a pîlniei. 2. Formez din filtrul împăturit un con și îl așez în pîlnie. 3. Umezesc filtrul cu apă și îl lipesc cu degetele pe pereții pîlniei. 4. Fixez pîlnia cu filtru în inelul stativului. 5. Sub pîlnie, pun un pahar sau un balon în așa fel încît piciorul pîlniei să intre cîtiva centimetri în pahar și să se atingă de suprafața lui interioară. 6. Cu ajutorul baghetei de sticlă, torn atent soluția de sare pe filtru, respectînd regulile de filtrare a soluțiilor.	Marginea superioară a filtrului se află _____ de marginea pîlniei cu _____ cm. După filtrare, în pahar (balon) din pîlnie picură soluție de _____, iar pe filtru rămîne _____.		Amestecul substanței solide cu soluție sau apă se separă prin metoda _____, dat fiind faptul că el este un amestec _____.
4. Separarea sării din soluție prin evaporarea apei.	1. Fixez în clemă lama de sticlă. 2. Cu ajutorul baghetei de sticlă, las pe lama de sticlă 1-2 picături de filtrat. 3. Încălesc lama de sticlă la flacăra spirtierei: la început încălesc toată lama, iar apoi partea pe care se află picăturile de soluție.	Apa _____, iar pe lama de sticlă a rămas _____ de culoare _____.		Amestecul de sare și apă (soluție) se separă prin _____, deoarece este un amestec _____. Concluzie generală: pentru curățarea sării impurificate cu _____ se poate utiliza _____ și _____.