



COMPETIȚIA REPUBLICANĂ LA CHIMIE
Universitatea din Belgrad - Facultatea de Chimie
24 mai 2026
LUCRARE PRACTICĂ PENTRU CLASA a VIII-a



Codul elevului
(la fel ca la test)

--	--	--	--	--	--

Timpul necesar pentru finalizarea lucrării este de 60 de minute. Îți dorim succes!

La locul de muncă, într-o sticlă se află un amestec format din sulfat de sodiu, sulfat de cupru(II), carbonat de calciu și amidon. În continuare este descrisă procedura experimentală pe care trebuie să o efectuezi.

I Transferă o lingură plină din amestec într-un pahar de laborator și adaugă 30 cm³ de apă distilată. Amestecă energic conținutul paharului de laborator cu o lingură și scrie pe linie ce observi, de exemplu: schimbarea culorii, formarea precipitatului, degajarea de gaz, nicio modificare. Filtrează amestecul obținut și vei obține **precipitatul 1** și **filtratul 1**.

Observație: _____

II Precipitatul 1 obținut, împarte-l în două părți aproximativ egale și transferă-l pe două sticle de ceas. Pe o sticlă de ceas, adaugă peste **precipitatul 1** o picătură de soluție de iod, iar pe cealaltă sticlă de ceas, peste **precipitatul 1** adaugă o picătură de acid clorhidric diluat. Pentru aceasta folosește pipete Pasteur. Scrie pe linii observațiile, de exemplu, schimbarea culorii, formarea precipitatului, degajarea de gaz, nicio modificare.

Observație **precipitat 1** + iod: _____

Observație **precipitat 1** + acid clorhidric: _____

Pe linie, scrie denumirile substanțelor care se găsesc în **precipitatul 1**.

III Transferă aproximativ jumătate din volumul **filtratului 1** obținut într-un pahar curat, apoi adaugă 3 cm³ de soluție diluată de hidroxid de sodiu în acest pahar, folosind o pipetă Pasteur. Amestecă energic amestecul cu o baghetă de sticlă și scrie pe linie ce observi, de exemplu: schimbarea culorii, formarea precipitatului, degajarea de gaz, nicio modificare. Filtrează amestecul obținut și vei obține **precipitatul 2** și **filtratul 2**.

Observație: _____

Scrie numele substanței detectate în **filtratul 1** pe linie. _____

IV Transferă aproximativ jumătate din volumul **filtratului 2** obținut într-un pahar curat, apoi adaugă 3 cm³ de soluție apoasă de clorură de bariu în acest pahar, folosind o pipetă Pasteur. Amestecă energic amestecul cu o baghetă de sticlă și scrie pe linie ce observi, de exemplu: schimbarea culorii, formarea precipitatului, degajarea de gaz, nicio modificare.

Observație: _____

Pe linie scrie denumirea substanței dovedite în **filtratul 2**. _____

V Pe baza rezultatelor experimentale din cele patru etape anterioare, scrie ecuațiile reacțiilor chimice pe linii:

precipitat 1 + soluție de acid clorhidric _____

filtrat 1 + soluție de hidroxid de sodiu _____

filtrat 2 + soluție de clorură de bariu _____

Aruncă deșeurile obținute în timpul lucrului într-un **container de gunoi**. Spălați vasele și ustensilele după terminarea lucrului și faceți ordine la locul de muncă.

Numărul total de puncte: _____

1. _____
2. _____