



РЕПУБЛИЧНЕ ЗМАГАНЄ ЗОЗ ХЕМІЇ
Універзитет у Београду - Хемийни факултет
24. май 2026. року



ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА 7. КЛАСУ

Шифра школяра
(иста як на тесту)

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

Час за виробок вежби 60 минути. Жадаме ци успех у роботі!

На роботним месце находза ше фляшки означени зоз числами **1, 2, 3** и **4**. У фляшкох натрий-хлорид, бакар(II)-сулфат и натрий-гидрогенкарбонат. У трох фляшкох находзи ше по една зоз наведзених субстанцийох, а у єдней фляшки находзи ше змишанїна двох субстанцийох. На основи резултатох експерименталних задаткох, одредз у хторей фляшки ше находзи чиста субстанция або змишанїна, як и состав змишанїни.

I Випитованє розпушуюоосци и квашно-базних свойствох субстанцийох

Випитай розпушуюоосц змисту каждой фляшки, так же по єдну ложичку субстанції додаш до епрувети, и потим по єдну трєцину епрувети додаш дестиловану воду и премутькаш. До таблїчки упиш знак + кед ше субстанция розпущує, або знак - кед ше не розпущує. Потим, випитай квашно-базни свойства змисту каждой епрувети, так же похаснуєш белави и червени лакмусов папер. На основи резултатох експерименталней роботи, заокруж одвитующе слово у табели (квашне/неутралне/базне).

Фляшка	Розпушуюоосц у води	Квашно-базни свойства у водовим штредку
1		квашне/неутралне/базне
2		квашне/неутралне/базне
3		квашне/неутралне/базне
4		квашне/неутралне/базне

II Випитованє реактивносци водових розпущенїнох субстанцийох

Випитай реактивносц водових розпущенїнох порихтаних у задатку I. Волумен розпущенїни 1 подзель до трох епруветох, волумен розпущенїни 2 тиж так подзель до трох епруветох, волумен розпущенїни 3 подзель до двох епруветох, док за випитованє розпущенїни 4 можеш похасновац вкупни волумен розпущенїни. До епруветох зоз розпущенїнами меркуюоцо додай приближно 1 см³ одвитующего реагенсу: розблажену есенцову квашнїну, водову розпущенїну BaCl₂ або водову розпущенїну AgNO₃, спрам розпорядку як приказанє у табели. Пари розпущенїнох хтори треба най помишаш одредзени зоз випатрунком шорох и колонох у табели. Попольнї празни поля у табели зоз уписованьом главного замеркованя хторе обачуєш после мишаня двох розпущенїнох: **талог (жгрид), газ, нет реакції** або **пременка фарби**.

Водова розпущенїна субстанції	Разблажена есенцова квашнїна	Водова розпущенїна BaCl ₂	Водова розпущенїна AgNO ₃
1			
2			
3			
4			

III Идентификованє субстанцийох

На основи резултатох експерименталних задаткох I и II, на линийох при числох фляшкох напиш назву субстанції хтора ше у ней находзи.

1 _____; 2 _____;
3 _____; 4 _____;

Отпад хтори настал под час роботи **висипце до погара за одпад**. Умийце посуду и прибор по закончованю роботи та упорядкуйце робоче место.

Вкупне число бодох: _____

1. _____
2. _____