

Правила безпеки при роботі в кабінеті хімії

1. Працюйте в кабінеті хімії обов'язково в халаті. Ніколи не вживайте їжу в хімічному кабінеті.
2. При виконанні будь-яких лабораторних дослідів та практичних робіт будьте максимально обережними. Пам'ятайте, що неуважність, неохайність, а також недостатня обізнаність із властивостями речовин, з якими виконуються досліди, можуть спричинити нещасний випадок.
3. Виконуйте тільки ті хімічні досліди, які погоджено з учителем, під його наглядом або наглядом лаборанта.
4. Читайте уважно етикетку на посудині з тією речовиною, яку берете для виконання досліду. Відкривши посудину, не кладіть пробку на лабораторний стіл боком, а поставте нижнім кінцем догори.

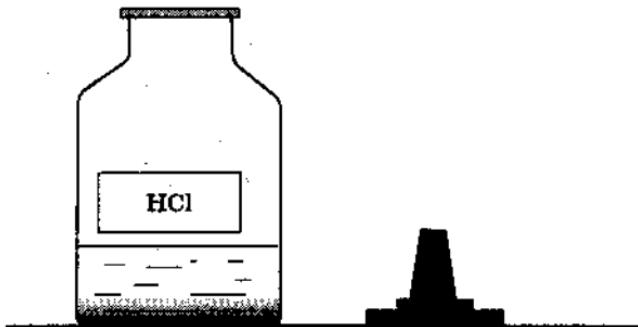


Рис. 1. Як треба ставити пробку, відкриваючи склянку з реактивом

5. Беріть реагенти для дослідів тільки в тих кількостях, які зазначені в інструкції до виконання дослідів. Посудину, з якої взяли реагент, одразу закрійте пробкою і поставте на місце.
6. Не аливайте (не зсипайте) надлишок узятого реагента назад у посудину, де він зберігався.
7. При нагріванні розчинів у пробірці користуйтесь дерев'яним трипачем. Уважно слідкуйте за тим, щоб отвір пробірки був спрямований убік від працюючих, бо внаслідок перегрівання може статися викидання рідини з пробірки.

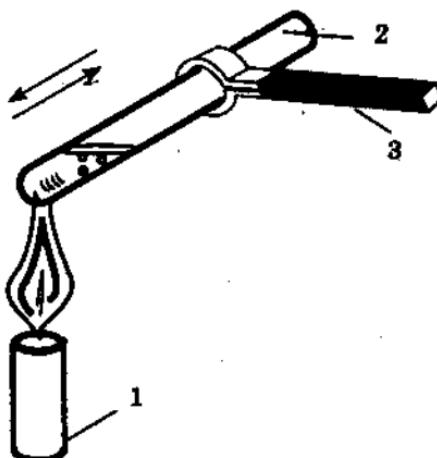


Рис. 2. Нагрівання рідини в пробірці за допомогою пробіркотримача:
1 — газовий пальник; 2 — пробірка; 3 — пробіркотримач

8. При нагріванні рідин слідкуйте, щоб не перегрівалися стінки посудини над рідиною (особливо якщо рідини мало), тому що при паданні на перегріте скло крапель рідини посудина може тріснути.
9. Ніколи не нагрівайте пробірку лише знизу, а рівномірно прогрівайте всю пробірку, весь її вміст.
10. Не заглядайте в пробірку, в якій відбувається нагрівання рідини, і не накиляйтеся над посудиною, в яку наливається будь-яка рідина (особливо їдка), бо непомітні бризки можуть потрапити в очі й спричинити хімічні опіки.

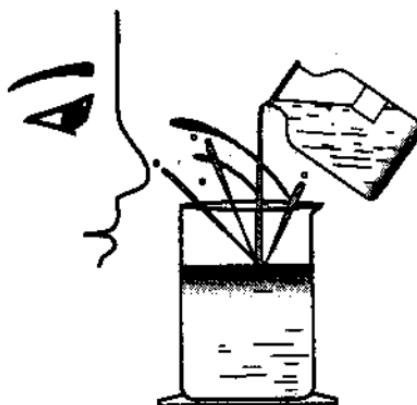


Рис. 3. Розбризкування рідини при наливанні в посудину

ЗМІСТ

Правила безпеки при роботі в кабінеті хімії	3
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 1	
Ознайомлення зі зразками простих речовин неметалів.....	6
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 2	
Виявлення хлорид-іонів у розчині.....	8
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 3	
Виявлення йонів амонію в розчині.....	11
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 4	
Ознайомлення зі зразками природних сполук Сульфуру.....	13
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 5	
Виявлення сульфат-іонів у розчині.....	16
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 6	
Ознайомлення зі зразками нітратів та солей амонію	19
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 7	
Ознайомлення зі зразками мінеральних добрив.....	21
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 8	
Дослідження властивостей карбонатів.....	25
ПРАКТИЧНА РОБОТА № 1	
Добування вуглекислого газу.	
Взаємоперетворення карбонатів і гідрогенкарбонатів	28
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 9	
Ознайомлення зі зразками металів	31
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 10	
Ознайомитися зі зразками сполук Натрію і Калію.....	34
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 11	
Ознайомлення зі зразками сполук Кальцію і Магнію	38

ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 12 Усунення накипу з поверхні побутових приладів.....	41
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 13 Добування алюміній гідроксиду і доведення його амфотерності	44
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 14 Добування ферум(II) гідроксиду та ферум(III) гідроксиду реакцією обміну	47
ЛАБОРАТОРНИЙ ДОСЛІД № 15 Ознайомлення зі зразками сплавів металів	50
ПРАКТИЧНА РОБОТА № 2 Розв'язування експериментальних задач	54
ДЛЯ НОТАТОК	58