

**ТЕМАТИЧНЕ ОЦІНЮВАННЯ З ТЕМИ: «ПОЧАТКОВІ  
ХІМІЧНІ ПОНЯТТЯ» ЧАСТИНА 1**

**I ВАРІАНТ**

**ВИБЕРІТЬ ПРАВИЛЬНІ ВАРІАНТИ ВІДПОВІДЕЙ**

1. Хімія вивчає:  
а) поширеність і міграцію хімічних елементів на Землі;  
б) фізичні тіла та їх властивості;  
в) речовини та їх перетворення
2. Вкажіть назву фізичного тіла:  
а) цукор; б) склянка; в) деревина; г) залізо
3. Вкажіть правильне гасіння спиртівки:  
а) подмухати; б) засипати піском;  
в) накрити ковпачком; г) залити водою.
4. Позначте тіло виготовлене із деревини:  
а) лампа; б) сірник; в) склянка; г) розетка.
5. До однорідної суміші відносять: а) пісок і вода;  
б) олія і вода;  
в) залізні ошурки і вода;  
г) цукор і вода
6. Однорідну суміш можна розділити: а) випаровуванням;  
б) фільтруванням; в) дією магніту;
7. Найменша, неподільна частинка з якої складається будь-яка речовина: а) молекула; б) тіло; в) хімічний елемент;  
г) атом
8. Виберіть чисту речовину:  
а) повітря; б) шоколад;  
в) мінеральна вода; г) дистильована вода.
9. Вирізнити суміші, які можна розділити фільтруванням:  
а) сірка і вода; б) залізо і тирса; в) глина і вода;  
г) цукор і вода; д) вода і спирт; е) тирса і вода.
10. Проста речовина – це речовина, яка складається з ....  
а) атомів одного хімічного елемента;  
б) з найлегших атомів;  
в) молекул газу;  
г) атомів різних хімічних елементів.
11. У наведеному переліку: молоко, ґрунт, мідь, повітря, цукор, сірка, річкова вода переважають:  
а) чисті речовини;  
б) суміші;  
в) чистих речовин і сумішей порівну.
12. Яким способом можна розділити сіль і воду:  
а) дія магніту; б) фільтрування;  
в) перегонка; г) випаровуванням.

**ТЕМАТИЧНЕ ОЦІНЮВАННЯ З ТЕМИ: «ПОЧАТКОВІ  
ХІМІЧНІ ПОНЯТТЯ» ЧАСТИНА 1**

**II ВАРІАНТ**

**ВИБЕРІТЬ ПРАВИЛЬНІ ВАРІАНТИ ВІДПОВІДЕЙ**

1. Маленька частинка, яка складається з атомів – це:  
а) атом; б) речовина; в) тіло; г) молекула.
2. До лабораторного посуду відноситься:  
а) металевий ніж; б) тримач для пробірок;  
в) штатив для пінцетів; г) стакан металевий.
3. Вкажіть однорідну суміш:  
а) пісок і вода; б) залізні ошурки і вода;  
в) сірка і вода; г) кров.
4. Вирізнити суміші, які можна розділити випаровуванням:  
а) мідь і тирса; б) вода і спирт; в) цукор і вода; г) залізні ошурки і вода; д) сірка і олія; е) сода і вода.
5. Складна речовина – це речовина, яка складається з ...  
а) атомів одного хімічного елемента;  
б) з найлегших атомів;  
в) молекул газу;  
г) атомів різних хімічних елементів.
6. Виберіть спосіб розділення сірки у воді:  
а) перегонка; б) фільтрування;  
в) дія магніту; г) випаровування.
7. Виберіть спосіб розділення цукру з піском:  
а) випаровування; б) розчиненням у воді і фільтруванням;  
в) відстоюванням; г) хроматографія.

8. У якому ряду містяться лише чисті речовини:  
а) вода, сіль, молоко;  
б) дистильована вода, цукор, гелій;  
в) мінеральна вода, повітря, шоколад;  
г) сік, засіб для прання, питна сода.
9. Індикатор – це:  
а) речовини, які не змінюють колір;  
б) речовини, які взаємодіють з усіма іншими речовинами;  
в) речовини, які змінюють своє забарвлення в інших середовищах;  
г) речовини, які використовують для приготування сумішей.
10. Вкажіть неоднорідну суміш:  
а) цукор і вода; б) залізні ошурки і вода;  
в) сода і вода; г) спирт і вода.
11. У наведеному переліку: пенал, вапно, папір, зошит, парта, деревина, залізо, термометр, підкова, нафта, крейда переважають:  
а) тіла; б) речовини; в) тіл і речовин порівну.
12. Нагрівати речовину у пробірці необхідно:  
а) у нижній частині полум'я;  
б) у середній зоні полум'я;  
в) у верхній частині полум'я.