

1. Оберіть твердження, що найкраще характеризує хімію як науку.

- А) вивчає склад, будову, властивості та перетворення речовин
 Б) досліджує лише колір, зовнішній вигляд речовин навколишнього світу
 В) розглядає фізичні властивості оточуючих предметів
 Г) встановлює хімічні властивості об'єктів навколишнього світу

2. Яке найголовніше завдання ставили перед собою алхіміки?

- А) добування нових речовин
 Б) вивчення хімічних властивостей сполук
 В) пошуки філософського каменю
 Г) виробництво добрив

3. Хто є основоположником науки хімії (підказка на портреті)?

- А) Іван Пулюй
 Б) Володимир Вернадський
 В) Дмитро Менделєєв
 Г) Роберт Бойль



4. Чого не можна робити в лабораторії?

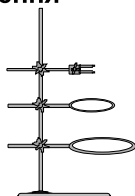
- А) надлишок взятого реактиву повертати до посудини, де він зберігався
 Б) нагрівати пробірки на відкритому полум'ї
 В) заглядати в пробірку, у якій нагрівається рідина
 Г) ставити гарячі предмети на спеціальну підставку

5. Чим найкраще промити руки при потраплянні на них крапель кислоти?

- А) великою кількістю води
 Б) спиртом
 В) розчином кухонної солі
 Г) розчином цукру

6. Як називається прилад для закріплення лабораторного посуду (див мал.)?

- А) пробіркотримач
 Б) сітка
 В) муфта
 Г) штатив



7. Для чого призначена градуйована піпетка?

- А) відмірювання певного об'єму рідини
 Б) перенесення рідини із склянки в склянку
 В) закапування реактивів у очі
 Г) перенесення твердих солей з склянки у пробірку

8. У якій частині полум'я спиртівки найбільша температура?

- А) у середині
 Б) у верхній частині
 В) всюди однакова
 Г) трохи вище ґноту

9. Яку властивість речовин чи сумішей визначають за допомогою ареометра?

- А) вологість
 Б) твердість
 В) густину
 Г) здатність взаємодіяти з повітрям

10. Фарфорове горнякце це...?

- А) фізичне тіло
 Б) матеріал
 В) об'єкт навколишнього світу
 Г) проста речовина

11. Оберіть твердження, яке найкраще відображає суть поняття «властивості речовини».

- А) сукупність ознак, за якими подібні або відмінні різні речовини
 Б) сукупність особливостей, які характерні тільки певній речовині
 В) наявність певного типу атомів у матеріалі
 Г) зовнішній вигляд та структура матеріалу

12. Позначте лише фізичні властивості речовини:

- А) агрегатний стан
 Б) густина, колір
 В) взаємодія з кислотою
 Г) смак, запах

13. Які умови називають стандартними?

- А) кімнатна температура, тиск 100 Па
 Б) температура 298 К, тиск 100 кПа
 В) кімнатна температура, тиск 100 мм. рт. ст.
 Г) температура 25° С, тиск 760 мм. рт. ст.

14. У чому полягає різниця між речовиною та матеріалом?

- А) матеріал має форму, речовина - ні
 Б) у складі речовин лише одна хімічна сполука, матеріал може складатися з кількох сполук
 В) у речовини наявні фізичні властивості, матеріал їх не має
 Г) різниця відсутня

15. З наведеного переліку оберіть речовини:

- А) лід, сірка Б) сіль
 В) льодяник Г) вода, цукор

16. До якого виду сумішей належить повітря?

- А) неоднорідних
 Б) однорідних
 В) однокомпонентних
 Г) багатоконпонентних

17. Що означає поняття «кристалізація»?

- А) випадання осаду кристалів розчинника
 Б) виділення розчиненої речовини у вигляді кристалів
 В) утворення кристалів суміші
 Г) розчинення кристалів у воді

18. Оберіть ознаки, які характеризують речовину:

- А) маса, колір Б) довжина хвилі
 В) об'єм Г) інтенсивність

19. Позначте ознаки властиві молекулі речовини:

- А) відсутність заряду
 Б) складається з одного або кількох сортів атомів
 В) містить протони
 Г) містить молі

20. Які частинки утворюються при приєднанні або втраті електронів атомами?

- А) іони Б) нейтрони
 В) молекули Г) протони

21. Позначте хімічний символ Купруму:

- А) Cu Б) Ca
 В) Ku Г) C

22. Яка назва позитивно заряджених іонів?

- А) катіони Б) аніони
 В) нейтрони Г) позитрони

23. Позначте найбільш поширений елемент на планеті Земля:

- А) Оксиген Б) Гідроген
 В) Силіцій Г) Алюміній

24. Відносна атомна маса - це ...

- А) маса атома елемента виміряна в кілограмах
 Б) маса атома елемента виміряна в грамах
 В) відношення маси атома елемента до 1/12 маси атома Карбону
 Г) відношення маси атома елемента до маси атома Гідрогену

25. Як позначається відносна атомна маса?

- А) Mr Б) Arg
 В) MrH Г) Ar

26. Хто уклав періодичну систему хімічних елементів, зображену в підручниках з хімії?

- А) Р. Бойль
 Б) М. В. Ломоносов
 В) Д. І. Менделєєв
 Г) В. І. Вернадський

27. Як називаються горизонтальні рядки періодичної системи хімічних елементів?

- А) групи Б) періоди
 В) ряди Г) підгрупи

28. Яку інформацію можна отримати про елемент із шкільного варіанту періодичної системи?

- А) порядковий номер
 Б) назва
 В) символ
 Г) кількість ізотопів

29. Які вимоги до формули хімічної сполуки?

- А) на першому місці має бути розташований символ металу
 Б) сума зарядів іонів дорівнює нулеві
 В) сума зарядів іонів не дорівнює нулеві
 Г) кількість атомів неметалів рівна кількості атомів металів

30. Що таке індикатор з точки зору хімії?

- А) сполука, яка світиться під час хімічної реакції
 Б) речовина, яка змінює свій колір в різному середовищі
 В) складна речовина, що містить тільки атоми неметалів
 Г) проста речовина у твердому стані