Тестовий контроль знань з хімії

для учнів 7 класу на тему "Початкові хімічні поняття".

1. Позначте до якого розділу наук відносять хімію

а) точні; б)гуманітарні;

в) природничі; г) економічні

1. Атомна маса Кальцію становить:

а) 26; б) 15; в) 20; г)25;

 3.Позначте посуд у якому найчастіше проводять хімічні досліди:

а)хімічний стакан; б)пробірка;

 в)порцелянова чашка; г)мірна колба;

 4.Вкажіть суміш:

а)сода; б)алмаз; в)молоко; г)цукор;

 5.Визначте ознаку за якою складна речовина відрізняється від простої:

а) складається з різних молекул; б) складається з кількох атомів;

в)складається з двох елементів; г)складається з різних речовин;

 6.Із запропонованого переліку речовин випишіть формули простих і складних:Cu,CH4,O2,H2O,SO3,Fe,H3PO4.

а)Прості речовини б)Складні речовини

 7.Складіть формули двох речовин.Молекула першої містить два атоми Гідрогену і один атом Оксигену,молекула другої містить атом Сульфуру і три атоми Оксигену

 а) А) б) Б)

 8. Запишіть за допомогою формул:1атом Оксигену,3атоми Оксигену,1молекула сульфатної кислоти,що містить 2атоми Гідрогену,1атом Сульфуру,4атоми Оксигену.

а) А) б)Б) в) В)

 9. Визначте валентність елементів у сполуках:K2O,P2O5,CH4.

а) K2O б) P2O5 в) CH4

 10 .Встановіть відповідність суміш і метод розділення:1вода з тирсою А випарювання;2вода з бензином Б фільтрування;3 вода з сіллю В відстоювання.

а) 1- б) 2- в) 3-

 11. Складіть формули речовин за відомою валентністю:S(VI)O(III),S(IV)F(I),P(III)S(II).

а) А б) Б в) В

 12. Молекула оцтової кислоти складається з двох атомів Карбону,чотирьох атомів Гідрогену та двох атомів Оксигену .Написати хімічну формулу кислоти,до яких речовин простих чи складних вона належить.

а) Формула оцтової кислоти Це--