

11-В клас

Класний керівник: Пацьора Галина Юріївна (095-179-44-02)

УВАГА!!! У темі листа обов'язково вказуйте: Прізвище, ім'я, клас, предмет та місяць роботи. Наприклад: Іванов Іван, 8-А клас, фізика, вересень-жовтень

Декілька правил:

- Фотографуйте та скануйте роботи максимально якісно!
- Якщо робота складається з декількох сторінок, надсилайте одну роботу одним листом та по порядку!
- Якщо маєте можливість, конвертуйте зображення у .pdf!
- Надсилайте роботу з електронної адреси, на яку можна буде надіслати відповідь (тобто не переповнену і ту, яку ви періодично перевіряєте)!
- Будьте уважні та успішні!

Звіткова робота №2
з Хімії
уч. _____ класу
жовтень

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин вишішіть формули тих, які є електролітами:
а) NaCl, б) O₂, в) CaCl₂, г) H₂SO₄, д) H₂O
- Вкажіть, до яких класів кислот будуть дисоціювати наступні сполуки:
а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₃PO₄
- З переліку іонів виберіть катіон:
а) Cl⁻, б) Na⁺, в) HCO₃⁻, г) K⁺, д) Al³⁺
- Користуючись таблицею розчинності, наведіть по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та назвати їх.

5. Виберіть пару іонів, яка бере участь у хімічній реакції: _____

6. За яких умов відбуваються реакції іонного обміну? Напишіть по одному прикладу для кожної випадку.

7. За скориєчених іонів складіть іонні рівняння:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) Ag⁺ + Cl⁻ → AgCl, в) Fe²⁺ + 2OH⁻ → Fe(OH)₂

8. Виберіть з переліку іонів, які дисоціюють в кислоті з кожних 200 молекул якої 40 розпадається на йони: а) 0,2, б) 0,02, в) 2.

9. За таблицею розчинності запропонуйте реактиви для виявлення таких іонів:
а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺

II рівень.

10. З наведеного переліку вишішіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції.
KBr, AgNO₃, CaCO₃, MgSO₄, NaNO₃, K₂CO₃.

11. Напишіть по одному рівнянню реакції, що відповідає кожній схемі перетворень. Складіть іонно-молекулярні рівняння:
а) сіль + сіль → сіль + сіль
б) кислота + луг → сіль + вода
в) сильна кислота + слабка основа → сіль + вода

IV рівень.

12. У 100 г води за 20°C розчинили кулюну сіль масою 32 г. Чи буде такий розчин: а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова та література	Кобилянська Ольга Станіславівна	fortunaolga@i.ua
Зарубіжна література	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Гапич Олена Миколаївна	gapicelena720@gmail.com
Історія України, Всесвітня історія	Солоденко Павло Іванович	s.pavlo1961@gmail.com
Математика	Кузнєцова Олена Костянтинівна	lana55554444@gmail.com
Біологія, географія	Майкова Еліна Вільгельмівна	elinamaykova@gmail.com
Фізика і астрономія	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com