

9-А клас

Класний керівник: Рудницька Вероніка Володимирівна (063-404-46-15)

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!

Завдання роботи №2
з хімії
у класу
класника

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин виписати формули тих, які є електролітами: а) NaCl, б) Cu, в) CaSO₄, г) H₂SO₄, д) H₂O
- Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто: а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₃PO₄
- Переклад іонами вибрати катіон: а) Cl⁻, б) Na⁺, в) KHSO₄, г) K⁺, д) Al³⁺
- Користуючись таблицями розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та мажоритарних розчинів та навести їх
- Вибрати пару іонів, яка бере участь у хімічній реакції: а) Fe²⁺ та OH⁻ (у водному розчині), б) Fe²⁺ та NO₃⁻ (у водному розчині), в) Fe²⁺ та CO₃²⁻ (у водному розчині), г) Fe²⁺ та SO₄²⁻ (у водному розчині)
- За яких умов відбувається реакція кожного об'єкта прикладу для реакції: а) Fe²⁺ та OH⁻, б) Fe²⁺ та NO₃⁻, в) Fe²⁺ та CO₃²⁻, г) Fe²⁺ та SO₄²⁻
- За скороченої формули виписати назву кислоти та її формулу: а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) H⁺ + SO₄²⁻ → HSO₄⁻, в) H⁺ + CO₃²⁻ → HCO₃⁻, г) H⁺ + NO₃⁻ → HNO₃
- Вибрати з'оможні висловлювання: а) асоційовані кислоти з молекулярної масою менше 40 розчиняє на воді; б) H₂SO₄ та HNO₃ дисоціюють на іони; в) H₂SO₄ та HNO₃ дисоціюють на іони; г) H₂SO₄ та HNO₃ дисоціюють на іони
- За таблицю розчинності запропонувати реакції для виявлення таких іонів: а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) CO₃²⁻, г) Ag⁺

III рівень.

- З наведеного переліку виписати формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції. KBr, AgNO₃, CaSO₄, MgSO₄, NaNO₃, K₂CO₃
- Наведіть по одному рівнянню реакції, що відповідає кожній слесі перетворення. Складіть іонно-молекулярні рівняння: а) сіль + сіль → сіль + сіль, б) кислота + луг → сіль + вода, в) кислота + сіль → сіль + вода

IV рівень.

- У 100 г води на 20°C розчинили кукурузу сіллю масою 32 г. Чи буде такий розчин: а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

| Предмет | Учитель | E-mail |
|-------------------------------|----------------------------------|--|
| Українська мова та література | Рудницька Вероніка Володимирівна | veronikas1@ukr.net |
| Зарубіжна література | Гагаріна Тетяна Юріївна | school.gagarina@gmail.com |
| Англійська мова | Гапич Олена Миколаївна | gapicelena720@gmail.com |
| Історія | Солоденко Павло Іванович | s.pavlo1961@gmail.com |
| Математика | Солоденко Людмила В'ячеславівна | ludmilasolodenko71@gmail.com |
| Біологія | Бублясь Мирослава Володимирівна | m.bublias@gmail.com |
| Географія | Остапець Марія Григорівна | mariya.ostapets26@gmail.com |
| Фізика | Батуревич Микола Миколайович | nik.nik.fizuka@gmail.com |
| Хімія | Макарчук Ярослава Іванівна | makarchuk1603@gmail.com |
| Художня культура | Філоненко Ірина Миколаївна | irina197402iii@gmail.com |
| Інформатика | Броніцька Ніна Анатоліївна | bronitskan@gmail.com |