

11-Ж клас

Класний керівник: Солоденко Людмила В'ячеславівна (093-438-35-20)

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!

Залишок роботи №2
з класу _____
уч. _____, класу _____
жовтень.

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин впишіть формули тих, які є електролітами:
а) NaCl, б) O₂, в) CaCl₂, г) H₂SO₄, д) H₂O.
- Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто:
а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₃PO₄.
- З наведеного переліку виберіть катіон:
а) Cl⁻, б) Na⁺, в) KHSO₄, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицею розчинності, наведіть по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та назвіть їх.
- Виберіть пару іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріття гідроксидів: а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і SO₄²⁻; г) H⁺ і CO₃²⁻.
- За яких умов відбувається реакція іонного обміну між двома речовинами за умов нагріття?
- За скороченими іонними рівняннями складіть молекулярні рівняння:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) Ag⁺ + Cl⁻ → AgCl, в) Fe²⁺ + 2OH⁻ → Fe(OH)₂.
- Виберіть з наведеного переліку формули слабкої двоосновної кислоти з кожних 200 молекул якої 40 розпалося на йони: а) 0,02; б) 0,02; в) 2.
- За таблицею розчинності запропонуйте реактиви для виявлення таких іонів:
а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺.

III рівень.

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

IV рівень.

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

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, Українська література	Усатюк Олена Вікторівна	usatiukelena1@gmail.com
Зарубіжна література	Гапич Євген Васильович	yevhenhapych@gmail.com
Англійська мова	Гапич Олена Миколаївна	gapicelena720@gmail.com
Історія України, Всесвітня історія	Гетіков Микола Васильович	5166614@ukr.net
Математика	Солоденко Людмила В'ячеславівна	ludmilasolodenko71@gmail.com
Біологія, географія	Майкова Еліна Вільгельмівна	elinamaykova@gmail.com
Фізика і астрономія	Кравчук Анна Павлівна	informatika.school.328@gmail.com
Хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Мистецтво	Мельник Ірина Петрівна	i.melnyk@kmaecm.edu.ua
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com

