

7-А клас

Класний керівник: Остапець Марія Григорівна (097-395-44-99)

УВАГА!!! У темі листа обов'язково вкажіть: 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!

Задання робота №2
з класу
Ур. _____ класу
жовтень

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин напишіть формули тих, які є окисними: а) NaI, б) O₂, в) CaCl₂, г) H₂SO₄, д) H₂O.
- Які з наведених складів будуть двоїтими сполуками: а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₂O.
- З переліку іонів виберіть катіон: а) K⁺, б) Na⁺, в) KClO₃, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицею розчинності, наведіть по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та наведіть їх.

II рівень.

- Виберіть пару іонів, яка бере участь у хімічній реакції: а) H⁺ та OH⁻, б) Fe²⁺ та NO₃⁻, в) H⁺ та NO₂⁻, г) H⁺ та NO₂⁻.
- За яких умов відбувається реакція іонного обміну? Напишіть по одному прикладу для кожного випадку.
- За скороченої таблиці розчинності наведіть по два приклади: а) H⁺ та OH⁻ → H₂O, б) Ag⁺ та Cl⁻ → AgCl, в) Fe²⁺ та SO₄²⁻ → FeSO₄, г) H⁺ та CO₃²⁻ → H₂O + CO₂.
- Виберіть з іонів наведених окислювача та відновника, доповнивши реакції з кожним з них: а) Fe²⁺, б) Fe³⁺, в) Fe²⁺, г) Fe³⁺.
- За таблиці розчинності запропонувавши реактиви для виявлення таких іонів: а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺.

III рівень.

- З наведеного переліку напишіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції: KBr, AgNO₃, CaCO₃, MgSO₄, NaNO₃, K₂CO₃.
- Наведіть по одному рівнянню реакції, що відбуваються кожній схемі перетворення. Складіть іонно-молекулярні рівняння: а) сіль + сіль → сіль + сіль, б) кислота + сіль → сіль + вода, в) кислота + кислота + сіль + основа → сіль + вода.

IV рівень.

- У 100 г води за 20°C розчинили кукурудзяний крохмаль 32 г. Чи буде такий розчин: а) насиченим, б) концентрованим? Проценти відносно розчинки.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, Українська література	Павлюк Ірина Миколаївна	irina.66@ukr.net
Зарубіжна література	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Гапич Олена Миколаївна	olenagapychenglish@gmail.com
Історія	Колісник Артем Ігорович	artemkolisnik757@gmail.com
Математика (алгебра, геометрія)	Солоденко Людмила В'ячеславівна	ludmilasolodenko71@gmail.com
Курс «Пізнаємо природу», Етика / Культура добросусідства	Остапець Марія Григорівна	mariya.ostapets26@gmail.com
Фізична культура, технології	Філоненко Наталія Іванівна	nataluy@i.ua
Мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com