

9-Г клас

Класний керівник: Колісник Артем Ігорович (098-920-28-58)

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!

Заливка роботи №2
з хмії
уч. _____, класу
жовтень.

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин вишіть формули тис, які є електролітами:
а) NaCl, б) Cl₂, в) CaCl₂, г) H₂SO₄, д) H₂O.
- Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто:
а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₂PO₄.
- З переліку іонів виберіть катіон:
а) Cl⁻, б) NH₄⁺, в) KHSO₄, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицею розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та назвати їх.
- Виберіть пару іонів, яка бере участь у кількій реакції обміну на нерозчинний осадок:
а) K⁺, NO₃⁻; б) H⁺, NO₃⁻; в) NH₄⁺, NO₃⁻; г) NH₄⁺, Cl⁻.
- За яких умов відбувається реакція іонного обміну між двома розчинними речовинами?
а) при утворенні осадку; б) при утворенні газу; в) при утворенні слабкого електроліту; г) при утворенні нерозчинного осадку.
- За скороченого іонного рівняння виберіть іонні рівняння:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) H⁺ + NO₃⁻ → HNO₃, в) H⁺ + Cl⁻ → AgCl, г) H⁺ + OH⁻ → H₂O.
- Виберіть іонні рівняння, які відповідають дисоціації двох кислот з кожних 200 молекул якої 40 розпалась на йони:
а) 0,2; б) 0,02; в) 2; г) 2.
- За таблицею розчинності запропонувати реактиви для виявлення таких іонів:
а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺.

III рівень.

- З наведеного переліку вишіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакцій:
KBr, AgNO₃, CaCO₃, 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 кукурузу сіль масою 32 г. Чи буде такий розчин насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

Заливка роботи №2
з хмії
уч. _____, класу
жовтень.
Тема: Розчини

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова	Кисельова Ірина Анатоліївна	irynakyselova2020@gmail.com
Українська література	Кобилянська Ольга Станіславівна	fortunaolga@i.ua
Зарубіжна література, художня культура	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Гапич Олена Миколаївна	olenagapychenglish@gmail.com
Історія України, всесвітня історія. Правознавство	Колісник Артем Ігорович	artemkolisnik757@gmail.com
Математика	Іванова Олена Вікторівна	urzikelena24@gmail.com
Біологія	Бублясь Мирослава Володимирівна	m.bublias@gmail.com
Географія	Остапєць Марія Григорівна	mariya.ostapets26@gmail.com
Фізика	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Хімія	Макарчук Ярослава Іва	makarchuk1603@gmail.com
Інформатика	Кравчук Анна Павлівна	informatika.school.328@gmail.com