

11-Г клас

Класний керівник: Філоненко Наталія Іванівна (063-325-37-10)

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 переліку іонів виберіть катіон:
а) Cl⁻, б) Na⁺, в) KHSO₄, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицею розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та назвати їх.
- Виберіть пару іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагрітій гідроксидом:
а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і CO₃²⁻; г) H⁺ і SO₄²⁻.
- За яких умов відбувається реакція іонного обміну між двома речовинами в водному розчині?
- За скороченими йонними рівняннями:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) Ag⁺ + Cl⁻ → AgCl, в) Fe²⁺ + 2OH⁻ → Fe(OH)₂, г) Ca²⁺ + CO₃²⁻ → CaCO₃.
- Виберіть з наведеного переліку формули слабкої та сильної кислот з кожних 200 молекул якої 40 розпалося на іони: а) 0,02; б) 0,2; в) 0,02; г) 2.
- За таблицею розчинності запропонувати 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	Кобилянська Ольга Станіславівна	fortunaolga@i.ua
Зарубіжна література, мистецтво	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Гапич Олена Миколаївна	olenagapychenglish@gmail.com
Історія України, всесвітня історія	Глушаниця Олена Вікторівна	obolon2008@ukr.net
Математика	Іванова Олена Вікторівна	murzikelena24@gmail.com
Біологія, географія	Майкова Еліна Вільгельмівна	elinamaykova@gmail.com
Фізика	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Хімія	Макарчук Ярослава Іванівна	makarchuk1603@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анато	bronitskan@gmail.com