

5-А клас

Класний керівник: Гагаріна Тетяна Юріївна (098-287-02-02)

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!

Завдання №2
з класу
Ур. _____ класу
жовтень

Тема: Речовини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин впишіть формули тих, які є окислювачами:
а) NaI, б) O₂, в) SO₂, г) H₂SO₄, д) H₂O.
- Які з наведених кислот будуть двоосновними структурами:
а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₂SO₃.
- З переліку іонів виберіть катіон:
а) Cl⁻, б) Na⁺, в) KClO₃, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицями розчинності, наведіть по три приклади речовин, нерозчинних та малорозчинних речовин та наведіть їх.

II рівень.

- Формули іонів, які беруть участь у хімічній реакції, впишіть у відповідні пропуски на вказаній схемі реакції: а) K⁺, б) H⁺, в) NO₂⁻, г) H₂O. На одному пропуску для кожного іону.
- За скороченої схеми реакції впишіть формули речовин:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) H₂SO₄ + NaOH → Na₂SO₄ + H₂O, в) AgCl + NH₃ → [Ag(NH₂)₂]⁺ + Cl⁻.
- Виберіть з наведених кислот двоосновну кислоту з кожних 200 молекул якої 40 молекул на йонах: а) H₂SO₄, б) HNO₃, в) H₂SO₃, г) H₂CO₃.
- За таблицями розчинності запропонуйте реактиви для виявлення таких іонів:
а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺.

III рівень.

- З наведеного переліку впишіть формули солей, що взаємодіє з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції:
KBr, AgNO₃, CaCO₃, MgSO₄, NaNO₃, K₂CO₃.
- Наведіть по одному рівнянню реакції, що відносять кожній сумі перелічених солей до іонно-молекулярного 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 30 г солі масою 32 г. Чи буде такий розчин:
а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, Українська література	Кисельова Ірина Анатоліївна	iryanyakyselova2020@gmail.com
Зарубіжна література	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Пархоменко Тетяна Вікторівна	tatiana.viktorovna.znz@gmail.com
Історія	Колісник Артем Ігорович	artemkolisnik757@gmail.com
Математика	Кузнецова Олена Костянтинівна	lena555554444@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	Кравчук Анна Павлівна	informatika.school.328@gmail.com