

10-А клас

Класний керівник: Рудницька Вероніка Володимирівна (063-404-46-15)

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!

Заставка роботи №2
з хімії
у ч. класу
класу

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З повного переліку речовин виписати формули тит, які є електролітами: а) NaCl, б) Cu, в) CaSO₄, г) H₂SO₄, д) HCl, е) Fe.
- Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто: а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₃PO₄.
- Переклад іонами вибери аніон: а) Cl⁻, б) Na⁺, в) KHSO₄, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицями розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та мажоритарних розчинів та навести їх.
- Вибери пару іонів, яка бере участь у хімічній реакції: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$. Напиши відповідні формули на правій гідроксидів: а) K, б) H⁺, в) NO₃⁻, г) SO₄²⁻.
- За яких умов відбувається реакція коніого обміну: $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow$. Напиши відповідні формули для обох іонів.
- За скороченої аніонної таблиці навести іонні рівняння: а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) Ba²⁺ + SO₄²⁻ → BaSO₄ ↓, в) Ca²⁺ + CO₃²⁻ → CaCO₃ ↓, г) Ag⁺ + Cl⁻ → AgCl ↓.
- Вибери з'оможні висловлення: а) Диссоціація асоційованих кислот з кожних 200 молекул якої 40 розпадається на йони; б) Диссоціація асоційованих кислот з кожних 200 молекул якої 40 розпадається на йони; в) Диссоціація асоційованих кислот з кожних 200 молекул якої 40 розпадається на йони; г) Диссоціація асоційованих кислот з кожних 200 молекул якої 40 розпадається на йони.
- За таблицю розчинності запропонує реакції для виявлення таких іонів: а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) CO₃²⁻, г) Ag⁺.

III рівень.

- З повного переліку виписати формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції. KBr, AgNO₃, CaSO₄, MgSO₄, NaNO₃, K₂CO₃.
- Наведіть по одному рівнянню реакції, що відповідає кожній слесі перетворення. Складіть іонно-молекулярні рівняння: а) сіль + сіль → сіль + сіль, б) кислота + луг → сіль + вода, в) кислота + сіль → сіль + вода.
- У 100 г води на 20°C розчинили кукурузу сіль масою 32 г. Чи буде такий розчин: а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

IV рівень.

- Заповни пропуски в рівняннях, якщо відомі формули реагентів та продуктів: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$, $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow$, $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl} \downarrow$, $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.
- Складіть рівняння реакції між іонами аніонів: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$, $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow$, $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl} \downarrow$, $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова та література	Рудницька Вероніка Володимирівна	ukrlyceum328@ukr.net
Зарубіжна література	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Гапич Олена Миколаївна	olenagapychenglish@gmail.com
Історія України Всесвітня історія Громадянська освіта	Солоденко Павло Іванович	s.pavlo1961@gmail.com
Математика	Кузнецова Олена Костянтинівна	lana55554444@gmail.com
Біологія, хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Географія	Остапеч Марія Григорівна	mariya.ostapets26@gmail.com
Фізика	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com