

11-Є клас

Класний керівник: Гапич Євген Васильович (093-942-76-56)

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) KHCО₃, г) K⁺, д) Al³⁺.
- Користуючись таблицею розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та назвати їх.

5. Виберіть пару іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻. За яких умов відбувається реакція іонного обміну? Напишіть рівняння реакції.

7. За скороченими іонними рівняннями вкажіть речовини:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) H₂O + CO₂ → H₂CO₃, в) Ag⁺ + Cl⁻ → AgCl, г) Fe²⁺ + 2OH⁻ → Fe(OH)₂.

8. Виберіть з наведеного переліку формули слабкої двоосновної кислоти з кожних 200 молекул якої 40 розпалося на іони: а) 0,2; б) 0,02; в) 2.

9. За таблицею розчинності запропонувати реактиви для виявлення таких іонів:
а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺.

III рівень.

10. З водного переліку впишіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакцій.
KCl, AgNO₃, CaSO₄, MgSO₄, NaNO₃, K₂CO₃.

11. Наведіть по одному рівнянню реакції, що відповідає кожній схемі перетворень. Складіть іонно-молекулярні рівняння:
а) сіль + сіль → сіль 1 + сіль
б) кислота + луг → сіль + вода
в) сильна кислота + слабка основа → сіль + вода

IV рівень.

12. У 100 г води за 20°C розчинили кухонну сіль масою 32 г. Чи буде такий розчин а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

II рівень.

- Дайте назву кожній парі іонів, обчисливши заряди.
- Наведіть схемні та іонно-молекулярні рівняння реакції а) Ca²⁺ + CO₃²⁻; б) K⁺ + NO₃⁻; в) Fe²⁺ + SO₄²⁻.
- Які з наведених кислот електроліти у водних розчинах?
а) HCl, б) H₂SO₄, в) HNO₃, г) H₃PO₄.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.
- Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.

III рівень.

10. Складіть рівняння реакції взаємодії водного розчину хлоридної кислоти з водним розчином сульфатної кислоти. Напишіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції. Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.

11. Дайте назву кожній парі іонів, обчисливши заряди.
а) Ca²⁺ + CO₃²⁻; б) K⁺ + NO₃⁻; в) Fe²⁺ + SO₄²⁻.

12. Вкажіть парі іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов нагріт гідроксиду а) K⁺ і NO₂⁻; б) H⁺ і NO₂⁻; в) H⁺ і NO₃⁻; г) NH₄⁺ і NO₃⁻.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, українська література	Павлюк Ірина Миколаївна	irina.66@ukr.net
Зарубіжна література Англійська мова	Гапич Євген Васильович	yevhenhapych@gmail.com
Історія України, всесвітня історія	Гетіков Микола Васильович	5166614@ukr.net
Математика	Іванова Олена Вікторівна	murzikelena24@gmail.com
Біологія, географія	Бублясь Мирослава Володимирівна	m.bublias@gmail.com
Фізика, інформатика	Кравчук Анна Павлівна	informatika.school.328@gmail.com
Хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com