

9-А клас

Класний керівник: Кобилянська Ольга Станіславівна (093-256-02-73)

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 успіху!**

Зайцева робота №2
з хімії
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 катіони:
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.

II рівень.

- Виберіть пару іонів, які боре участь у хімічній реакції за умов наявності на водній поверхні: а) K⁺ і NO₃⁻; б) H⁺ і NO₃⁻; в) Fe²⁺ і SO₄²⁻. Напишіть рівняння реакції та поясніть умови відбування реакції.
- За яких умов відбувається реакція іонного обміну між двома речовинами? Напишіть рівняння реакції.
- За скороченими іонними рівняннями вкажіть пари іонів речовин:
а) H⁺ + OH⁻ → H₂O, б) Fe²⁺ + S²⁻ → FeS, в) Fe²⁺ + CO₃²⁻ → FeCO₃, г) Fe²⁺ + OH⁻ → Fe(OH)₂.
- Виберіть з наведеного переліку іонні пари, які утворюють слаборозчинні солі з кожних 200 молекул якої 40 розпалась на йони: а) 0,02; б) 0,2; в) 0,002; г) 2.
- За таблицею розчинності запропонувати реакції для виявлення таких іонів:
а) Cl⁻, б) SO₄²⁻, в) Ag⁺.

III рівень.

- З водного переліку впишіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакцій.
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 а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

Зайцева робота №3
з хімії
уч. _____, класу _____
жовтень.

Тема: Розчини

I рівень.

- Дайте визначення поняття «ступінь окиснення».
- Визначте ступінь окиснення елементів у складі речовин: а) SO₂, б) K₂Cr₂O₇, в) H₂SO₄, г) Fe.
- Який ступінь окиснення елементів у простих речовинах?
- Назвіть чотири законів збереження маси?
- Які речовини називають окислювачами?
- Які речовини називають відновниками?
- За формулами FeSO₄, Fe₂(SO₄)₃, Fe₃(SO₄)₂ визначте валентність заліза в кожній з них. Назвіть формули складових частин.
- Напишіть формули складових частин і визначте ступінь окиснення заліза в кожній з них.
- Борис провів досвід для доведення закону збереження маси. У реакції залізо реагує з сульфатною кислотою. У реакції залізо реагує з сульфатною кислотою. У реакції залізо реагує з сульфатною кислотою.

II рівень.

- Складіть рівняння реакції відновлення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.
- Знаючи ступінь окиснення елементів, складіть реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.
- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.

III рівень.

- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.
- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.
- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.

IV рівень.

- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.
- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.
- Складіть рівняння реакції окиснення заліза залізовим сульфатом (II) оксидом, купрум(II) оксидом, калієвим перманганатом. Назвіть окислювач і відновник.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, українська література	Кобилянська Ольга Станіславівна	fortunaolga@i.ua
Зарубіжна література, мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com
Англійська мова	Пархоменко Тетяна Вікторівна	tatiana.viktorovna.znz@gmail.com
Історія України, всесвітня історія, правознавство	Солоденко Павло Іванович	s.pavlo1961@gmail.com
Математика	Солоденко Людмила В'ячеславівна	ludmilasolodenko71@gmail.com
Біологія	Майкова Еліна Вільгельмі	elinamaykova@gmail.com
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