10-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 сkануйте 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!**

Залікова робота №2
з хімії
уч ______9- __класу
жовтень

Тема: Розчини (ІІ частина)

І рівень.

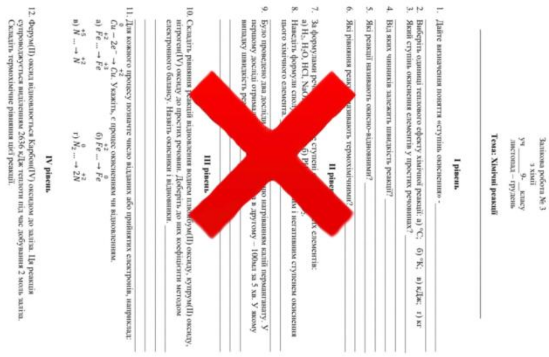
1. З наведеного переліку речовин випишіть формули тих, які є електролітами: а) NaI; б) O_2; в) $CaCl_2$; г) H_2SO_4; д) H_2O.
2. Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто: а) HCl; б) H_2SO_4; в) HNO_3; г) H_3PO_4.
3. З переліку іонів виберіть катіон: а) Cl^-; б) Na^+; в) $KHCO_3^-$ г) K^+ д) Al^{3+}
4. Користуючись таблицею розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та малорозчинних речовин та назвати їх.
5. Виберіть пару іонів, яка бере участь у хімічній реакції [illegible] лотою на натрій гідроксидом: а) K^+ і NO_3^-; б) H^+ і NO_3^-; в) [illegible]
6. За яких умов відбуваються реакції іонного обмін[illegible] по одному прикладу для [illegible] випадку.
7. За скороченими іо[illegible] ні іонні рівняння: а) $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$, [illegible] $+ H_2O$, в) $Ag^+ + Cl^- \rightarrow AgCl$, г) [illegible] $OH)_3$.
8. Виберіть з-поміж наведених [illegible] нь дисоціації кислоти з кожних 200 молекул якої 40 розпалось на йони: а) 0,2; [illegible]; в) 0,02; г) 2.
9. За таблицею розчинності запропонувати реактиви для виявлення таких іонів: а) Cl^- б) SO_4^{2-} в) Ag^+

ІІІ рівень.

10. З поданого переліку випишіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакції. KBr, $AgNO_3$, $CaCO_3$, $MgSO_4$, $NaNO_3$, K_2CO_3.
11. Наведіть по одному рівнянню реакції, що відповідає кожній схемі перетворень. Складіть іонно-молекулярні рівняння: а) сіль + сіль → сіль ↓ + 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.



Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, українська література	Павлюк Ірина Миколаївна	irina.66@ukr.net
Зарубіжна література	Гапич Світлана Миколаївна	gapichsvitlana@gmail.com
Англійська мова	Гапич Євген Васильович	yevhenhapych@gmail.com
Історія України, всесвітня історія	Гетіков Микола Васильович	5166614@ukr.net
Громадянська освіта	Колісник Артем Ігорович	artemkolisnik757@gmail.com
Математика	Іванова Олена Вікторівна	murzikelena24@gmail.com
Біологія, географія	Бублясь Мирослава Володимирівна	m.bublias@gmail.com
Фізика	Кравчук Анна Павлівна	informatika.school.328@gmail.com
Хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анато	bronitskan@gmail.com