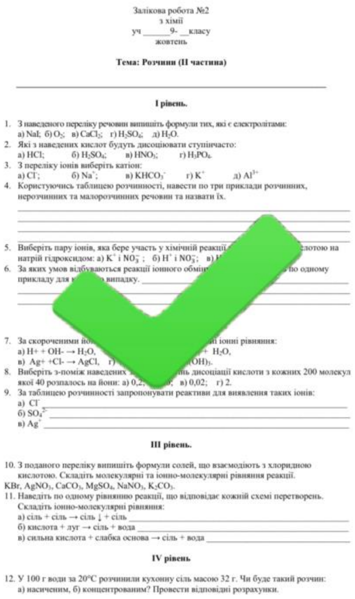
10-А клас

Класний керівник: Пархоменко Тетяна Вікторівна (067-278-10-31)

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!**



Залікова робота №2
з хімії
уч ______9- __класу
жовтень

Тема: Розчини (ІІ частина)

І рівень.

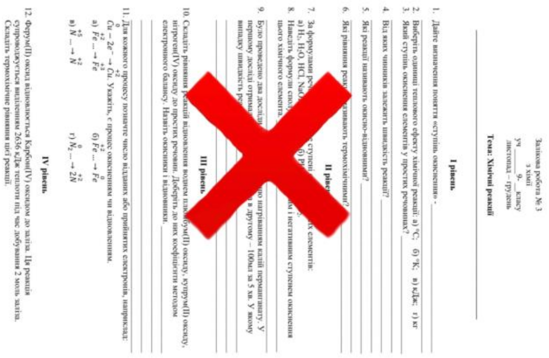
1. З наведеного переліку речовин випишіть формули тих, які є електролітами: а) NaI; б) O_2; в) $CaCl_2$; г) H_2SO_4; д) H_2O.
2. Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто: а) HCl; б) H_2SO_4; в) HNO_3; г) H_3PO_4.
3. З переліку іонів виберіть катіон: а) Cl^-; б) Na^+; в) $KHCO_3^-$ г) K^+ д) Al^{3+}
4. Користуючись таблицею розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та малоротчинних 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 обмі[illegible] по одному прикладу для [illegible] випадку. ______
7. За скороченими іо[illegible] 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] ть 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 та література	Федорова Вікторія Миколаївна	vika.f@i.ua
Зарубіжна література	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Пархоменко Тетяна Вікторівна	tatiana.viktorovna.znz@gmail.com
Історія України, всесвітня історія, громадянська освіта	Солоденко Павло Іванович	s.pavlo1961@gmail.com
Математика	Солоденко Людмила В'ячеславівна	ludmilasolodenko71@gmail.com
Біологія, географія	Бублясь Мирослава Володимирівна	m.bublias@gmail.com
Фізика	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Мистецтво	Філоненко Ірина Миколаївна	irina197402iii@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com