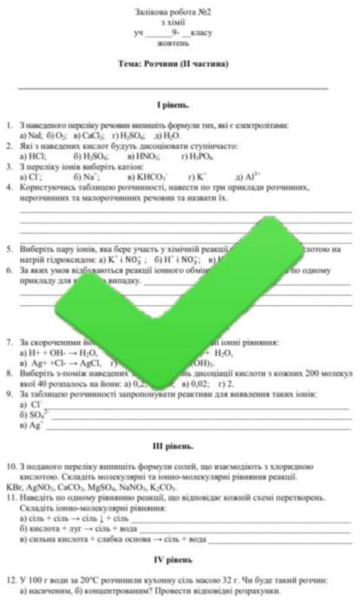
8-А клас

Класний керівник: Рудницька Тетяна Йосипівна (097-029-09-76)

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.

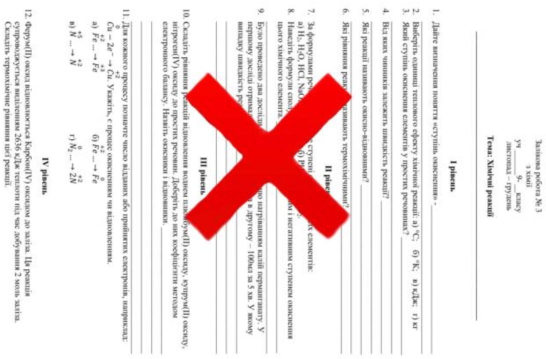
1. З наведеного переліку речовин випишіть формули тих, які є електролітами: а) NaI; б) O_2; в) $CaCl_2$; г) H_2SO_4; д) H_2O.
2. Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто: а) HCl; б) H_2SO_4; в) HNO_3; г) H_3PO_4.
3. З переліку іонів виберіть катіон: а) Cl^-; б) Na^+; в) $KHCO_3^-$ г) K^+ д) Al^{3+}
4. Користуючись таблицею розчинності, навести по три приклади розчинних, нерозчинних та 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 йонно-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.



Залікова робота № 3
з хімії
уч ______9- __класу
листопад – грудень

Тема: Хімічні реакції

І рівень

1. Дайте визначення поняття «ступінь окиснення» - ______
2. Виберіть одиниці теплового ефекту хімічної реакції: а) °C; б) °K; в) кДж; г) кг
3. Який ступінь окиснення елементів у простих речовинах? ______
4. Від яких чинників залежить швидкість реакції? ______
5. Які реакції називають окисно-відновними? ______
6. Які рівняння реак[illegible] азивають термохімічними? ______

ІІ рівен[illegible]

7. За формулами реч[illegible] ступені [illegible] іх елементів: а) H_2, H_2O, HCl, NaO[illegible] б) P[illegible]
8. Наведіть формули спол[illegible] им і негативним ступенем окиснення цього хімічного елемента. ______
9. Було проведено два досліди [illegible] но нагріванням калій перманганату. У першому досліді отрима[illegible] в другому – 100мл за 5 хв. У якому випадку швидкість ре[illegible] ______

ІІІ рівень

10. Складіть рівняння реакцій відновлення воднем плю[illegible]бум(ІІ) оксиду, купрум(ІІ) оксиду, нітроген(IV) оксиду до простих речовин. Доберіть до них коефіцієнти методом електронного балансу. Назвіть окисники і відновники. ______
11. Для кожного процесу позначте число відданих або прийнятих електронів, наприклад: $\overset{0}{Cu} - 2e^- \rightarrow \overset{+2}{Cu}$. Укажіть, є процес окисненням чи відновленням.
    а) $\overset{+2}{Fe} \ldots \rightarrow \overset{+3}{Fe}$ б) $\overset{+2}{Fe} \ldots \rightarrow \overset{0}{Fe}$
    в) $\overset{+5}{N} \ldots \rightarrow \overset{+2}{N}$ г) $\overset{0}{N_2} \ldots \rightarrow 2\overset{+2}{N}$

IV рівень

12. Ферум(ІІ) оксид відновлюється Карбон(IV) оксидом до заліза. Ця реакція супроводжується виділенням 2636 кДж теплоти під час добування 2 моль заліза. Складіть термохімічне рівняння цієї реакції.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, українська література	Кобилянська Ольга Станіславівна	fortunaolga@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	Колісник Артем Ігорович	artemkolisnik757@gmail.com
Алгебра, геометрія	Захарова Катерина Василівна	zakharovak92@gmail.com
Біологія, хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Географія	Бублясь Мирослава Володимирівна	m.bublias@gmail.com
Фізика	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Основи здоров'я	Остапець Марія Григорівна	mariya.ostapets26@gmail.com
Фізична культура, трудове навчання	Філоненко Наталія Іванівна	nataluy@i.ua
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com