11-З клас
Класний керівник: Філоненко Ірина Миколаївна (063-924-69-79)

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 (II частина)

_____

I рівень.

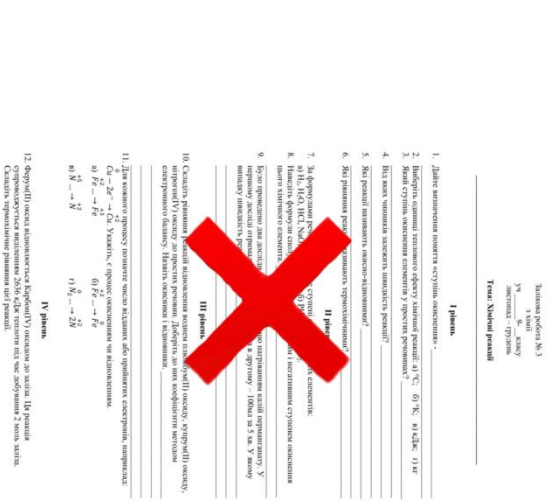
1. З наведеного переліку речовин випишіть формули тих, які є електролітами:
   а) NaI; б) O_2; в) $CaCl_2$; г) H_2SiO_3; д) H_2O.
2. Які з наведених кислот будуть дисоціювати ступінчасто:
   а) HCl; б) H_2SO_4; в) HNO_3; г) H_3PO_4.
3. З переліку іонів виберіть катіон:
   а) Cl^-; б) Na^+; в) HCO_3^-; 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] залізною на натрій гідроксидом: а) K^+ і NO_3^-; б) H^+ і NO_3^-; в) [illegible]
6. За яких умов відбуваються реакції іонного обміну [illegible] по одному прикладу для кожного випадку. _____
   _____
   _____
7. За скороченими іо[illegible] повні 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] 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^+ _____

III рівень.

10. З поданого переліку випишіть формули солей, що взаємодіють з хлоридною кислотою. Складіть молекулярні та іонно-молекулярні рівняння реакцій.
KBr, $AgNO_3$, $CaCO_3$, $MgSO_4$, $NaNO_3$, K_2CO_3.
11. Наведіть по одному рівнянню реакцій, 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°С 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

_____

I рівень

1. Дайте визначення поняття «ступінь окиснення» _____
2. Виберіть сполуки теплового ефекту хімічної реакції: а) ^0C; б) ^0K; в) $+Q$кс; г) $\pm q$
3. Який ступінь окиснення елементів у простих речовинах? _____
4. Від яких чинників залежить швидкість реакції? _____
5. Які реакції називають оборотно-відновними? _____
6. Які реакції називають нерозчинними? _____

II рівень

7. За формулами ре[illegible] сумісні [illegible] елементів:
   а) H_2, H_2O, HCl, $NaOH$; [illegible] O_2, P_2O_5, $NaCl$, H_2SO_4.
8. [illegible] 1 нагрівання сумішей окислення цього хімічного елемента [illegible]
9. Було проведено два досліди [illegible] температурі хімічної взаємодії у першому досліді отримали [illegible] в другому – 180хв за 5 хв. У якому випадку швидкість реакції [illegible]

III рівень.

10. Складіть рівняння реакцій відновлення водню: а) оксиду купруму(II) оксиду; б) оксиду вольфраму(VI) оксиду; в) оксиду ферум(III) оксиду. Для всіх реакцій вкажіть методом електронного балансу. Назвати окисник і відновник. _____
11. Для кожного процесу позначте число відданих або прийнятих електронів, напишіть: $Cu - 2e^- \rightarrow Cu^{2+}$. Укажіть, є процес окисненням чи відновленням.
   а) $Fe^{+2} \rightarrow Fe^{+3}$
   б) $Fe^{+2} \rightarrow Fe^0$
   в) $N^{+5} \rightarrow N^{+2}$
   г) $N^0 \rightarrow 2N^{+5}$

IV рівень.

12. Фосфат(II) оксид відновлюється Карбон(IV) оксидом до заліза. Ця реакція супроводжується виділенням 2656 кДж теплоти під час добування 2 моль заліза. Складіть термохімічне рівняння цієї реакції.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова, українська література	Рудницька Вероніка Володимирівна	ukrlyceum328@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	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