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 (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_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 ... золотою на натрій гідроксидом: а) K^+ і NO_3^-; б) H^+ і NO_3^-; в) ...
6. За яких умов відбувається реакція іонного обмін... по одному прикладу для к... випадку.

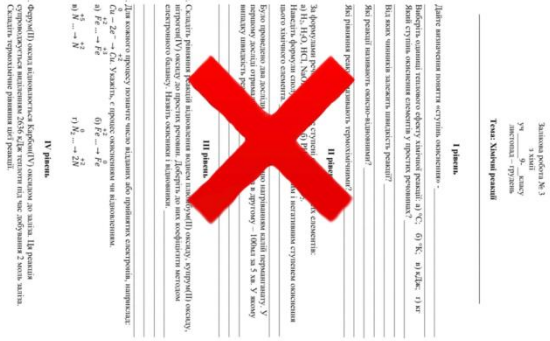
7. За скороченими йо... іонні рівняння:
а) $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$,
в) $Ag^+ + Cl^- \rightarrow AgCl$, г) ... H_2O,
8. Виберіть з-поміж наведених ... ль дисоціації кислоти з кожних 200 молекул якої 40 розпалось на йони: а) 0,2; ... в) 0,02; г) 2.
9. За таблицею розчинності запропонувати реактиви 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 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°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 однині типовими ефекту хімічної реакції: а) °С; б) Ж; 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 реакцій називають термохімічними? _____

II рівень

7. За формулами ... ступінь окиснення ... сполуках: H_2S, HCl, $NaOH$, Cl_2, H_2O, $HClO$, $NaClO_3$, Al_2O_3, Al, Fe, Fe_2O_3, $Fe(OH)_3$, $FeCl_3$.
8. ... і неспівмірних сумішей окиснення цього хімічного елемента.
9. Будь-хімічною ... хімічної ... перевірте, досліджуючи ... випадку швидкість ... в другому - 100мл за 5 хв. У якому ... швидкість ... експериментів?

III рівень

10. Складіть рівняння ... реакцій відновлення водню ... оксиду(II) оксиду, купруму(II) оксиду, ... електронного балансу. Назвіть ... коефіцієнти методом ...

11. Для кожного процесу ... число віддачених або ... електронів, наприклад: $Cr_0 - 2e^- \rightarrow Cr_+$. Укажіть, ... процес окиснення чи відновлення.
а) $Fe^{+2} \rightarrow Fe^0$
б) $Fe^{+2} \rightarrow Fe^0$
в) $N_2^0 \rightarrow 2N^{-3}$
г) $N_2^{-3} \rightarrow 2N^0$

IV рівень

12. Фторид(II) оксид ... Карбон(IV) оксидом до ... Ця реакція супроводжується ... 265,6 кДж теплоти під ... добування 2 моль ... Складіть термохімічне рівняння цієї реакції.

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