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 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 [illegible] золотою 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.

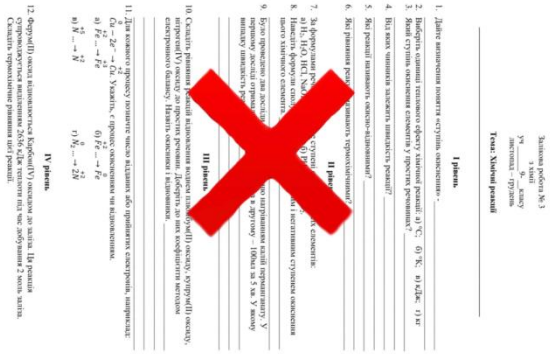
7. За скороченими йо[illegible]ні іонні рівняння:
а) $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$; [illegible] H_2O;
в) $Ag^+ + Cl^- \rightarrow AgCl$; г) [illegible] $Fe(OH)_3$.
8. Виберіть з-поміж наведених [illegible] ступінь дисоціації кислоти з кожних 200 молекул якої 40 розпалось на йони: а) 0,2; [illegible] в) 0,02; г) 2.
9. За таблицею розчинності запропонувати реактиви для виявлення таких іонів:
а) Cl^- _____
б) SO_4^{2-} _____
в) Ag^+ _____

II 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, тепловий ефект у [illegible] реакції > 0 (°С): б) ^{o}K; в) t_2Cl_6; г) t_4r
3. Який ступінь окиснення елементів у простих речовинах? _____
4. Від яких чинників залежить швидкість реакції? _____
5. Які реакції називають оборотними? _____
6. Які реакції називають [illegible] необоротними?
7. За формулами [illegible] H_2, HCl, $NaOH$, Cl_2, H_2O, $NaCl$ [illegible] сполуки [illegible] елементів:
8. [illegible] H_2 [illegible] з металами [illegible] з неметалами сполуки окиснення цього хімічного елемента
9. [illegible] випадку швидкість [illegible] в 2 рази? [illegible] 100мл за 5 хв. У якому
10. Скласти рівняння реакції відновлення йодом(0) сірки(II) оксиду, купруму(II) оксиду, ферум(III) оксиду. Дайте назви утворених речовин. Назвіть окисник і відновник.

II рівень

11. Для кожного процесу позначте число віддани[illegible] або прийнятих електронів, напишіть: $Cu - 2e^- \rightarrow Cu$. Укажіть, є процес окисненням чи відновленням.
а) $Fe^{+2} \rightarrow Fe^0$ б) $Fe^{+3} \rightarrow Fe^0$
в) $N^{-3} \rightarrow N^0$ г) $N^0 \rightarrow N^{-3}$

IV рівень

12. Ферум(II) оксид взаємодіяє [illegible] з залізом. Ця реакція супроводжується виділенням 265 кДж теплоти під час добування 2 моль заліза. Скласти термохімічне рівняння цієї реакції.

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