

11-Б 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 успішні!

Залишок роботи №2 з темі _____ класу _____ виконав

Тема: Розчини (II частина)

I рівень.

- З наведеного переліку речовин виберіть фериди титану, заліза та хромію: а) NaCl, б) $CrCl_3$, в) H_2SO_4 , г) H_2O_2 , д) H_2O
- Назвіть іонні кристалічні речовини з наведеного переліку: а) HCl , б) H_2SO_4 , в) $CaSO_4$, г) Na_2CO_3
- З переліку іонів виберіть катион: а) Cl^- , б) Na^+ , в) KNO_3 , г) K^+ , д) Al^{3+}
- Користуючись таблицями розчинності, наведіть по три приклади розчинних, нерозчинних та амфотерних речовин та наведіть їх.
- Виберіть пару іонів, які беруть участь у хімічній реакції: а) Fe^{2+} та Fe^{3+} б) H^+ та NO_2^- в) H^+ та NO_3^- г) NO_2^- та NO_3^-
- За якої умови відбувається реакція окисно-відновного типу? Напишіть приклад для такої реакції.
- За сполучення складіть іонні рівняння: а) $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$, б) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$, в) $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl \downarrow + NaNO_3$, г) $CaCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow CaCO_3 \downarrow + 2NaCl$
- Виберіть з наведеного переліку речовин, які належать до сильних електролітів: а) H_2O , б) CH_3COOH , в) HCl , г) $CaCO_3$, д) $NaCl$, е) $Ca(OH)_2$, ж) Na_2CO_3
- За таблицями розчинності запропонуйте реакції для виявлення таких іонів: а) Cl^- , б) SO_4^{2-} , в) Ag^+

II рівень.

- З наведеного переліку виберіть фериди заліза, що взаємодіє з хлоридною кислотою. Складіть іонно-електронні та іонно-молекулярні рівняння реакції: KCl , $AgNO_3$, $CaSO_4$, $MgSO_4$, $NaNO_3$, K_2CO_3
- Напишіть по одному рівнянню реакції, що відповідає кожній схемі перетворень. Складіть іонно-електронні рівняння: а) $Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + e^-$, б) $Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$ в) $Fe^{2+} + 2e^- \rightarrow Fe$ г) $Fe^{3+} + 3e^- \rightarrow Fe$

III рівень.

- У 100 г води та 20°C розчинили кукурудзяний крохмаль масою 32 г. Чи буде такий розчин: а) насиченим, б) концентрованим? Провести відповідні розрахунки.

Предмет	Учитель	E-mail
Українська мова українська література	Усатюк Олена Вікторівна	usatiukelena1@gmail.com
Зарубіжна література, мистецтво	Гагаріна Тетяна Юріївна	school.gagarina@gmail.com
Англійська мова	Пархоменко Тетяна Вікторівна	tatiana.viktorovna.znz@gmail.com
Історія України, всесвітня історія	Глушаниця Олена Вікторівна	obolon2008@ukr.net
Математика	Солоденко Людмила В'ячеславівна	ludmilasolodenko71@gmail.com
Біологія, хімія	Рудницька Тетяна Йосипівна	tetyanarudnytska@ukr.net
Географія	Остапець Марія Григорівна	mariya.ostapets26@gmail.com
Фізика	Батуревич Микола Миколайович	nik.nik.fizuka@gmail.com
Інформатика	Броніцька Ніна Анатоліївна	bronitskan@gmail.com