**Повторення . Виконання вправ, розв'язування задач**

Повторити хімічні властивості кислот. Перейдіть за посиланням на відеоурок із презентацією : <https://www.youtube.com/watch?v=Oq1nWv6-g_k> або перегляньте відео в папці “Кислоти ”.

Повторити методи розв’язування задач на обчислення за хімічними рівняннями: <https://www.youtube.com/watch?v=QdC0yDez6XQ>

<https://www.youtube.com/watch?v=Kha4L_FLs_Q>

<https://www.youtube.com/watch?v=PrJmUrS2Yh8>

Грунтуючись на знаннях про хімічні властивості кислот, виконуємо вправи самостійної роботи з уроку № 49 (обидва варіанти). При написанні рівнянь реакцій вказуємо всі валентності металів, кислотних залишків, розставляємо коефіцієнти. Контакти для відправлення завдань на перевірку в кінці даного документу.

**До попередніх завдань додатково** (можливе виставлення в журнал **окремою** оцінкою) виконати наступні вправи та задачі:

1. Які із цих кислот належать до оксигеновмісних: а) карбонатна; б) фтороводнева; в) сульфатна; г) хлоридна; д) бромоводнева.
2. Які з наведених кислот – безоксигенові: а) метасилікатна; б) іодоводнева; в) сульфідна; г) карбонатна; д) нітратна.
3. Які з наведених речовин реагуватимуть з хлоридною кислотою: а) сульфур(VI) оксид; б) купрум (ІІ) оксид; в) мідь; г) карбон (ІV) оксид; д) цинк.
4. Які із цих кислот належать до оксигеновмісних: а) хлоридна; б) карбонатна; в) метасилікатна; г) сульфідна; д) йодоводнева.
5. Які з перелічених кислот належать до безоксигенових: а) сульфітна; б) нітратна; в) хлоридна; г) бромоводнева; д) фтороводнева.
6. Укажіть двоосновні кислоти: а) хлоридна; б) сульфатна; в) сульфідна; г) нітратна; д) йодоводнева.
7. Укажіть одноосновні кислоти: а) карбонатна; б) сульфітна; в) ортофосфатна; г) нітратна; д) хлоридна.
8. У пробірки з розчином соляної кислоти вкинули кусочки: а) натрію; б) цинку; в) заліза; г) срібла; д) міді. У яких пробірках не спостерігається ніяких змін?
9. .Які з металів не здатні витісняти водень з кислот: а) магній; б) залізо; в) ртуть; г) олово; д) срібло.
10. Які з металів здатні витісняти водень з кислот: а) Hg; б) Ni; в) Mg; г) Au; д) Pt.
11. За якими з наведених схем практично можливі реакції:

 а) HCl + Ag =;

б) Ca + H2SO4 =;

в) HCl + Hg =

 г) Mg + H2SO4 =;

д) Cu + HCl = Записати можливі та урівняти, дати назви утвореним речовинам.

1. Які з наведених нижче речовин можуть реагувати з хлоридною кислотою: купрум (ІІ) оксид, мідь, натрій карбонат? Відповідь підтвердіть записом рівнянь реакцій.
2. Які з наведених нижче речовин можуть реагувати з сульфатною кислотою: купрум (ІІ) гідроксид, цинк, карбон (ІV) оксид? Відповідь підтвердіть записом рівнянь реакцій.
3. Які з наведених нижче речовин можуть реагувати з ортофосфатною кислотою: магній, кальцій оксид, фосфор (V) оксид? Відповідь підтвердіть записом рівнянь реакцій.
4. Які з наведених нижче речовин можуть реагувати з хлоридною кислотою: купрум (ІІ) нітрат, кальцій гідроксид, барій карбонат? Відповідь підтвердіть записом рівнянь реакцій.
5. Обчислити кількість речовини водню, що виділиться при взаємодії 48 г магнію з нітратною кислотою.
6. Обчислити масу натрій гідроксиду, необхідного для реакції нейтралізації сульфатної кислоти масою 9,8 г.
7. Який об'єм Карбон (IV) оксиду виділиться при взаємодії 30 моль Натрій карбонату із сульфатною кислотою.

Увага!

Відповіді із робочого зошита прислати для оцінювання ***обов'язково з підписом виконавця*** на електронну пошту Ольги Михайлівни :) - olgavelychko88@ukr.net або на Вайбер одним фото (якщо можливо) (0957601418). Додаткові завдання для оцінювання посилати з фото розв'язків ***лише на електронну пошту*** .