

Сімейне навчання хімія 11 клас

Зміст навчального матеріалу	Очікувані результати	Ресурси	Роботи для виконання	Зв'язок з вчителем
11 клас				
<p>Неорганічні речовини та їхні властивості. Метали і неметали. (2 тематичні)</p>	<p>Учень/учениця: <i>називає</i> найпоширеніші у природі металічні й неметалічні елементи;представників класів неорганічних сполук за систематичною номенклатурою; <i>пояснює</i> суть явища алотропії; відмінності властивостей алотропних модифікацій Оксигену, Сульфуру, Карбону, Фосфору їхнім кількісним складом або будовою; суть явища адсорбції; антропогенні і природні причини появи в атмосфері оксидів неметалічних елементів;<i>складає</i> рівняння, що підтверджують відновні властивості металів, зокрема алюмінію і заліза (реакцій з неметалами, водою, кислотами і солями в розчинах); окисні властивості неметалів (кисень, сірка, вуглець, хлор) в реакціях з воднем і металами; відновні властивості водню й вуглецю в реакціях з оксидами металічних елементів; реакцій, які характеризують</p>	<p>Підручник всеукраїнська школа онлайн</p>	<p>Контрольна робота № 1 по темі «Неорганічні речовини і їх властивості, неметали» 1-2 рівень</p> <ol style="list-style-type: none"> До неметалів належить: а) Ферум; б) Карбон; в) Калій; г) Цезій. Алмаз, графіт та фулерен - це: а) ізомери; б) нукліди; в) алотропні модифікації; г) ізомери. Проста речовина неметалічного елементу, яка знаходиться в рідкому агрегатному стані (за н.у.): а) аргон; б) азот; в) йод; г) бром. До адсорбентів належить: а) активоване вугілля; б) гашене вапно; в) алмаз; г) озон. Вкажіть молекулу фосфіну: а) NH₃; б) HCl; в) PH₃; г) CH₄. Водний розчин цього гідриду поводить себе як слабкий луг. Це: а) HI; б) NH₃; в) HBr; г) CH₄. До несолетворних оксидів належать: а) CO₂; б) N₂O₅; в) NO; г) SO₂. Кислотні дощі спричиняють: 	<p>bidenkooks@gmail.com</p>

	<p>особливості водних розчинів гідроген хлориду (з основами), гідроген сульфід (з лугами), амоніаку (з кислотами);</p> <p>реакцій, які характеризують хімічні властивості та одержання основних, кислотних та амфотерних оксидів;</p> <p>кислот, основ, амфотерних гідроксидів (Алюмінію і Цинку), середніх і кислих солей;</p> <p>реакцій нітратної і концентрованої сульфатної кислот з магнієм, цинком, міддю;характеризує</p> <p>метали і неметали, їхні фізичні властивості та застосування (у тому числі сплавів металів);</p> <p>застосування гідроген хлориду, гідроген сульфід, амоніаку;</p> <p>фізичні та хімічні властивості (взаємодія з магнієм, цинком, міддю) нітратної і концентрованої сульфатної кислот;</p> <p>застосування гідроксидів Натрію і Кальцію;</p> <p>поширення солей у природі;</p> <p>висловлює судження</p> <p>щодо біологічної ролі озону і його застосування, екологічних наслідків викидів в атмосферу оксидів Карбону, Нітрогену, Сульфуру;</p> <p>кислотних дощів, парникового ефекту, нерационального використання мінеральних добрив.</p>		<p>a) SiO₂; б) CO; в) CO₂; г) SO₂.</p> <p>9. Укажіть речовини, з якими реагує концентрована сульфатна кислота:</p> <p>a) H₂SiO₃; б) Au; в) Zn; г) HPO₃.</p> <p>10. Як називають солі сульфатної кислоти:</p> <p>a) сульфати; б) сульфіти; в) сульфідиди; г) гідрогенсульфідиди.</p> <p>11. Укажіть ступінь окиснення Нітрогену в нітратній кислоті:</p> <p>a) -3; б) +3; в) +5; г) +1.</p> <p>12. Для знезараження води використовують:</p> <p>a) водень; б) бром; в) озон; г) алмаз.</p> <p>3 рівень</p> <p>13. Закінчити рівняння можливих реакцій:</p> <p>Cu + HNO_{3(конц.)}</p> <p>NaOH + HNO_{3(конц.)}</p> <p>Ca + H₂SO_{4(конц.)}</p> <p>Zn + H₂SO_{4(розб.)}</p> <p>Na₂CO₃ + H₂SO₄</p> <p>Al + HNO_{3(розб.)}</p> <p>BaO + HNO_{3(розб.)}</p> <p>SO₂ + H₂O</p> <p>4 рівень</p> <p>14. Магній масою 9,6 г спалили в кисні масою 12 г. Яка маса магній оксиду утворилась? Чи залишилась після реакції одна з вихідних речовин, якої маси?</p> <p>Контрольна робота №2</p> <p>«Неорганічні речовини і їхні властивості. Метали»</p> <p>1. Позначте агрегатний стан заліза за звичайних умов:</p> <p>a) твердий; б) рідкий; в) газоподібний; г) плазма</p>	
--	--	--	---	--

балансу, укажіть окисник і відновник.

10. На цинк хлорид масою 6,8 г подіяли натрій гідроксидом масою 5 г. Яка маса осаду при цьому утвориться?