Сімейне навчання хімія 7 клас

Зміст навчального матеріалу	Очікувані результати	Ресурси	Роботи для виконання	Зв'язок з вчителем
		7 клас		
Кисень	**Учень/учениця** ***називає*** склад молекул кисню, оксидів, якісний та кількісний склад повітря;***пояснює*** суть реакцій розкладу і сполучення, процесів окиснення, колообігу Оксигену. ***розрізняє*** процеси горіння, повільного окиснення, дихання, реакції розкладу і сполучення; ***описує*** поширеність Оксигену в природі; його фізичні властивості; ***характеризує*** хімічні властивості кисню; ***аналізує*** умови процесів горіння та повільного окиснення; ***складає*** рівняння реакцій: добування кисню з гідроген пероксиду; кисню з воднем, вуглецем, сіркою, магнієм, залізом, міддю, метаном, гідроген сульфідом; ***оцінює*** значення кисню в життєдіяльності організмів; озону в атмосфері; вплив діяльності людини на стан повітря.	всеукраїнська школа онлайн підручник	***Контрольна робота*** **Кисень** ***I рівень*** 1.Оберіть правильні твердження: а) молекула кисню складається з двох атомів Оксигену. б) на повітрі всі речовини горять краще, ніж у кисні; в) кисень легший за повітря; г)кисень – безбарвний газ; 2. Укажіть формулу оксиду: а) CO_2 б) NaH в) KOH г) HCl 3. Укажіть реакції сполучення: а) $C + O_2 = CO_2$ б) $Fe + S = FeS$ в) $2HgO = 2Hg + O_2$ г) $2NH_3 = N_2 + 3H_2$ 4. Укажіть валентність Оксигену в оксидах: а) I б) II в) VI г) IV 5. Укажіть молекулярну масу кисню: а) 8; б) 16; в) 32; г) 64. 6. Укажіть назву сполуки CaO: а) калій оксид; б) кальцій оксид; в) карбон(II) оксид ; г) кальцій (II) оксид. ***II рівень*** 7. Складіть формули оксидів за їх назвами: а) калій оксид б) фосфор(III) оксид; в) манган(VII) оксид; г) купрум(I) оксид.	bidenkooks@gmail.com

			8. Установіть послідовність збільшення валентності Хлору в оксидах: а) Cl_2O; б) Cl_2O_7; в) Cl_2O_5; г) Cl_2O_3. ***III рівень*** 9. Допишіть рівняння реакцій: а) $Li + O_2 \rightarrow$ б) $Si(IV) + O_2 \rightarrow$ в) $Ba + O_2 \rightarrow$ г) $C_2H_6 + O_2 \rightarrow$ 10. Складіть рівняння реакції, що ілюструє добування кисню з калій перманганату. ***IV рівень*** 11. Під час хімічної реакції 5,6 г кальцій оксиду сполучилось з 1,8 г води. Утворився кальцій гідроксид $Ca(OH)_2$. Обчисліть масу кальцій гідроксиду, що утворився. Укажіть речовини, що є реагентами і продуктами. 12. Перетворіть схеми на хімічні рівняння: а) $Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2$ б) $LiOH + SO_2 \rightarrow Li_2SO_3 + H_2O$ в) $Ca_3P_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + PH_3$ г) $Na_2O_2 + CO_2 \rightarrow Na_2CO_3 + O_2$	
Вода	**Учень/учениця** ***називає*** склад молекули води; ***наводить приклади*** водних розчинів; формули кислот і основ. ***описує*** поширеність води у природі, фізичні властивості води; ***розрізняє*** розчинник і розчинену речовину;***складає*** рівняння реакцій води з кальцій оксидом, натрій оксидом, фосфор(V) оксидом, карбон(IV) оксидом;***обчислює*** масову частку і масу розчиненої речовини, масу і об'єм води в розчині, обираючи і обґрунтовуючи спосіб	всеукраїнська школа онлайн підручник	**Контрольна робота ВОДА** **I рівень (3 б)** 1. Позначте колір, якого набуває лакмус в розчинах лугів: А. синій В. малиновий Б. червоний Г. оранжевий 2. Допишіть вираз: Розчинником називають - … 3.Компонентами розчину є…і … речовина. **II рівень (3 б)** 4.Перерахуйте фізичні властивості води.	bidenkooks@gmail.com

	розв’язання; ***виготовляє*** розчини з певною масовою часткою розчиненої речовини; ***оцінює*** роль води в життєдіяльності організмів; ***висловлює судження*** про вплив діяльності людини на чистоту водойм та охорону їх від забруднень.		5. З якими речовинами здатна реагувати вода: А. K_2O Б. P_2O_5 В. FeO Г. SiO_2 6. Встановіть відповідність між формулами гідратів та оксидів: А. H_2SO_4 1.CuO Б. KOH 2.SO_3 В. $Cu(OH)_2$ 3. K_2O **III рівень (3 б)** 7. Закінчити рівняння можливих реакцій: $CuO + H_2O =$ $P_2O_5 + H_2O =$ $Na_2O + H_2O =$ 8. **Обчисліть** та позначте масову частку солі в розчині, якщо у воді масою 57 г розчинили сіль масою 3 г: А. 5,1%. Б. 5%. В.5,4%. Г. 5,2%. **IV рівень (3 б)** 9. **Обчисліть** та позначте масову частку натрій нітрату($NaNO_3$) в розчині, якщо до його розчину масою 130 г з масовою часткою солі 12% долили воду масою 70 г.: А. 7,6%. Б. 7,5%. В.7,8%. Г. 8%.	