|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Дата** | **Тема** | **Завдання** |
| 12.03.20 | Розрахункові задачі: обчислення обʹємних відношень газів за хімічними рівняннями. | впр. 256,568 ст.142 |
| 16.03.20 | Поняття про полімери на прикладі поліетилену. застосування поліетилену. | §27; питання 307,308,309 ст.160 |
| 19.03.20 | поширення вуглеводнів у природі. | §29 питання 334,335 ст.170 |
| 30.03.20 | Природний газ, нафта, камяне вугілля – природні джерела вуглеводнів. застосування вуглеводнів. | §29 ст.169-170; питання 334,335 ст.170 |
| 02.04.20 | Поняття про спирти на прикладі етанолу і гліцеролу, їхні молекулярні, структурні формули, фізичні властивості. | §30 ; питання 356, 357ст.176 |

**хімія 9-Б клас.**

***Самостійна робота «КИСЕНЬ»***

|  |  |
| --- | --- |
| 1. У сполуках Оксиген проявляє валентність А) ІІ В) IVБ) VI Г) І | 0,5 балів |
| 2. Символ елемента ОксигенуА) Н В) О2Б) О Г) Н2 | 0,5 балів |
| 3. У повітрі масова частка азоту (%) А) 78 В) 23Б) 76 Г) 21 | 0,5 балів |
| 4. Оксидами називають сполуки, що А) містять ОксигенБ) утворені двома елементами, один із яких ОксигенВ) утворені трьома елементами, один із яких ОксигенГ) утворені двома елементами, один із яких Гідроген | 0,5 балів |
| 5. Дайте характеристику кисню за таким планом:А) формула речовини;Б) агрегатний стан за звичайних умов;В) колір, запах чи їх відсутність;Г) відносна молекулярна маса;Д) тип простої речовини (метал чи неметал) | 2 бали |
| 6. Обчисліть масову частку Оксигену у сполуці H3PO4  | 2 бали |
| 7. Яка маса Оксигену міститься в 17 г сполуки NaNO3 | 2 бали |
| 8. Розставте коефіцієнти у хімічних рівняннях та вкажіть тип реакції (розкладу, сполучення) А) PCl3 + H2O = H3PO3 + HClБ) SO3 = SO2 + O2 | 2 бали |
| 9. Під час хімічної реакції 5,6 г кальцій оксиду (СаО) сполучилось з 1,8 г води (Н2О). Утворився кальцій гідроксид Са(ОН)2. А) Запишіть за допомогою хімічних формул закон збереження маси речовин. Б) Укажіть речовини, що є реагентами і продуктами реакції. В) Обчисліть масу кальцій гідроксиду, що утворився.  | 2 бали |