|  |  |
| --- | --- |
| **Учитель** | **Л.М.Таушан** |
| **Предмет** | **Химия** |
| **Класс** | **8 А, Б, В, Г** |
| **Дата** | **07.02.2020** |
| **Тема урока** | Відносна густина газів. ***Розв****’****язування розрахункових задач «***Обчислення з використанням відносної густини газів» |
| **Содержание урока**  Ребята, повторяем тему предыдущего урока.  В рабочей тетради запишите дату и тему урока. Выполните необходимые записи для оценивания вашей работы. Для этого:   1. Повторите содержание §27, повторите определение понятия с.146: «относительная плотность газов», формулы с использованием данной величины 2. Еще раз обратите внимание на решение предложенных задач по учебнику. 3. По желанию (на оценку) можно составить подобную задачу и показать в тетради ее решение. 4. **Выполните самостоятельно следующие задания:**   Вычислить массу этилена (C2H4), занимающего при н.у. объем 28 л, определите относительную плотность этилена по водороду и воздуху  **Или**  Для повторения (по желанию):  5 . Какой объем (в л) занимают: а) 0, 602 •10\*23 молекул фтора; б) 38 г фтора; в) 12,04 •10\*23 молекул кислорода? | |
| **Задание** | Повторите § 27 и форулы. Для оценки 11 баллов следует решить все предложенные задачи пункта 3, 4 или 3, 5. |
| **Ответы присылать на электронный адрес:** ludmilataushan@gmail.com  **(**Ответы в рабочей тетради можно **с**фотографировать или отсканировать**)** | |