10 А

14.04, вторник

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1  08.00-09.30  С переменой | Информатика и ИКТ  Учитель  Худоногова  Наталья Владимировна  [hhhhhh@inbox.ru](mailto:hhhhhh@inbox.ru) | Познакомьтесь с презентацией по ссылке:  <https://cloud.mail.ru/public/5hDq/2sypQ3HdY>  выполните самостоятельно задания на слайдах №5,12,13. Программы скопируйте в документ Word или сохраните в Питоне.  Самостоятельные работы отправить по почте:  Ложниковой Ю.В. - [uvl2009@yandex.ru](mailto:uvl2009@yandex.ru)  Худоноговой Н.В. - [hhhhhh@inbox.ru](mailto:hhhhhh@inbox.ru) |
| Информатика и ИКТ  Учитель Ложникова  Юлия Владимировна  [uvl2009@yandex.ru](mailto:uvl2009@yandex.ru) |
| 2  9.40-11.20  С переменой | Английский язык  Учитель Яковлева Светлана Николавна  [sveta22-75@mail.ru](mailto:sveta22-75@mail.ru) | Задания по английскому языку на сайте edu.skyeng.ru  Доступ к цифровой образовательной среде Skyes School:  **Инструкция:**  1. Зайди на сайт edu.skyeng.ru  2. Введи свой логин и пароль и нажми «Bойти»  3. Начинай заниматься  Логины и пароли отправлены на почту или их можно взять у классного  руководителя.  Обратите внимание: время выполнения ограничено, не затягивайте. |
| Учитель Заровняева Людмила Васильевна  lvzirk@mail.ru | 1. Подготовка к ЕГЭ. Выполнить задания на стр. 136-137 (Чтение, словообразование, письмо)  2. Написать письмо другу по переписке (стр. 137), не забывая о структуре неформального письма. Объём - 100-140 слов. |
| 3.  11.35-13.10  С переменой | Химия  Учитель Венгельникова Валентина Николаевна  <venval22@mail.ru> | **Тема урока «Сложные эфиры»**  **1).§ 13 выучить, стр. 100 №4,6 решить в тетради. (*ответы на это задание отправлять не надо !)* 2). Выполнить предложенные задания 1-2; послать решения в электронном виде до 20 часов 14 апреля**  **Задание 1.** Составить формулы изомеров карбоновой кислоты и сложного эфира, в которой количество атомов углерода = 5(включительно карбоксильную группу); **Дать им название, не забудьте, что нумерация ведется с атом С карбоксильной группы.**  **Задание 2.**Рассчитать массу сложного эфира, который образуется в реакции 20г этановой кислоты и 25г пропанола-2, если выход сложного эфира = 80%(**не забудьте, что решаем через моль**) |