**Технологическая карта 11б класса 26 мая**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата урока | урок | Предмет | Наименование темы урока | Виды деятельности | Контроль | Консультации (указать контактную информацию) |
| Работа с учебником и тетрадью | Работа с электронными ресурсами | Форма контроля | Дата контроля | Место размещения выполненного д/з  |
| 26.05 | 1 | История  |   Повторение.Российская империя накануне первой мировой войны. | Н.В.загладин, С.И.Козленко История России XX – началоXXI века.§ 1-7, срт 19,вопр 3,6Стр 35 вопр 5-8 (устно) |  | работа в тетради | 26.05 | bondareva.vd@yandex/ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 2 | Физика | Применение ядерной энергии | §112, упр. 14(1,2,3) |  | Рабочая тетрадь | 30.05 | Электронная почта учителяAllaVadimovna-fizika@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 3 | Химия | Урок повторения«Периодический закон и строение атома»  | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г. повт. §1, §2, тест.задания смотри ниже. | https://uchebniki-rabochie-tetradi.com/knijka1906listat/num1906.html. https://infourok.ru/videouroki/865 | Выполнить тест не переписывая, а прямо в технологической карте. | Прислать работу 28.05. (только тест). | valentina.solovieva2017@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 4 | Информационные технологии | Итоговая диагностическая работа | Учебник Информатика И ИКТ 11 класс Профильный уровень Угринович, 2009<http://uchebniki.net/inf11/221-uchebnik-informatika-i-ikt-11-klass-profilnyy-uroven-ugrinovich-2009.html> | Учебник Информатика И ИКТ 11 класс Профильный уровень Угринович, 2009<http://uchebniki.net/inf11/221-uchebnik-informatika-i-ikt-11-klass-profilnyy-uroven-ugrinovich-2009.html> | Итоговое онлайн-тестирование <https://onlinetestpad.com/ru/testview/38889-itogovyj-test-po-uchebnoj-discipline-osnovy-informacionnykh-tekhnologij> (прислать скриншот выполненной работы на почту учителя) | 27.05 | duha03011988@rambler.ru (Жмудь Д.С.) ulianchik9@rambler.ru (Леушина Ю.П.) | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 5,6 | Алгебра и начала анализа | Повторение.Задачи на составление уравнения. |  | Видеоуроки:решение задач на совместную работу часть 1 <https://youtu.be/isizI36LSrM> решение задач на совместную работу часть 2[Https://youtu.be/lnklyom50nc](https://youtu.be/lnklyom50nc) | Выполнить тренировочную работу:Юноши решают вариант 3 девушки – вариант 4. | До 28 мая | Отправить сканы выполненных заданий учителюnatalifadeeva23@mail.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00Смотреть телевизионную трансляцию видеоуроков по математике на канале ОТР по будням с 9.00 до 12.00 |

 **Тест по теме «Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева» (26.05.)**

**1** Порядковый номер атома аргона равен: а) 18; б) 4; в) 48; г) 22

**2** Заряд ядра атома лития равен: а) +7; б) +3; в) +17; г) +36.

**3** Масса атома элемента в 12 раз больше атомной массы водорода: а) Li; б) C; в) O; г) Не.

**4** В побочной подгруппе находится: а) Pо; б) Cо; в) Al; г) В.

**5** 20 электронов, 20 протонов, 20 нейтронов содержит атом: а) Zn; б) N; в) Са; г) Р.

**6** Три электрона находится во внешнем электронном слое атома: а) B; б) N; в) Аg; г) Ва.

**7** Четыре энергетических уровня в атоме: a) Li; б) Br; в) Fr; г) N.

**8** Высшая валентность фосфора равна: а) 5; б) 6; в) 2; г) 3

**9** Распределение электронов по слоям – 2, 8, 8, 2 – соответствует атому: а) Na; б) Fe; в) Ca; г) К.

**10** Электронная формула 1s22s22p63s23p4 соответствует атому: а) Mg; б) Ca; в) Ga; г) S.

**11** Металлом является: а) Se; б) Kr; в) In; г) Br.

**12** Неметаллические свойства растут в ряду: а) Li–Na–К; б) Li–Be–B; в) O–S–Se; г) Ca–Sr–Ba.

**13** Большим радиусом обладает атом: а) Li; б) Cs; в) Na; г) K.

**14** Изотопы водорода отличаются: а) зарядом ядра; б) числом электронов; в) числом протонов; г) числом нейтронов.

**15** Водородное соединение RH2 и оксид RО3 соответствуют атому: а) Si; б) B; в) K; г) Se.