

**5 класс**  
**(Кл. рук. Ильина Н.Д.)**

<b>№</b>	<b>Предмет</b>	<b>Тема урока</b>	<b>Дом. задания</b>
1	Русский язык (Андреева Э.П.)	«Повторение изученного по теме: Имя прилагательное как часть речи».  Решение тестовых заданий.	Повторить правила, подготовиться к контрольному диктанту.
2	Русская литература (Андреева Э.П.)	«Вот и стали мы на год взрослей».  -Защита презентаций.	Повторить пройденное
3	Математика (Захарова Л.И.)	Решение уравнений.	1823
4	Английский язык (Поликарпова Н.А.)	«Творческие профессии».  1. Выполнить упр.17-18. Письменно на стр.167 2. Перевести слова на стрн.167 в словари	
5	Биология (Васильева Е.В)	Контрольная работа	Выполним контрольную работу по вариантам.
6	Родная литература (Ильина Н.Д.)	Идалык мучко тунеммым ушештарымаш.  -Келшыше писательнын биографийже почеш викториным ямдылаш. -Литератур термин-влакым чын возаш.	«Марий Эл» почеламутым наизусть тунемаш.

**6 класс**  
**(Кл. рук. Поликарпова Н.А.)**

<b>№</b>	<b>Предмет</b>	<b>Тема урока</b>	<b>Дом. задания</b>
1	ИЗО (Изергин О.В.)	Красота орнамента	Составить узоры
2	Русский язык (Янцитова И.Е.)	Контрольная работа. Работа с текстом.  1. Самостоятельное выполнение контрольной работы по учебнику на стр.179, упр.249.	Повторить правила.
3	Русская литература (Янцитова И.Е.)	Р/Р Анализ стихов о природе.  1. Самостоятельно выполнить краткий анализ стиха о природе (по выбору).	Анализ стиха.
4	Математика (Захарова Л.И.)	Повторение.	1528
5	История (Гордеева А.В.)	Русская православная церковь в 15 – начале 16 веков.  Изучаем учебный материал на стр. 96 – 100. Письменно ответить на вопросы 1 – 3 на стр. 100	
6	Английский язык (Поликарпова Н.А.)	«Мой любимый праздник».  1. Открыть учебник на стр.158 и изучить упр. 102 2.Выполнить упр.12-13 на стр.160	

**7 класс**  
**(Кл. рук. Янцигова И.Е.)**

<b>№</b>	<b>Предмет</b>	<b>Тема урока</b>	<b>Дом. задания</b>
1	Английский язык (Поликарпова Н.А.)	Обобщающий урок. 1. Выполнить упр.1-4 письменно на стр.123	
2	Обществознание (Гордеева А.В.)	Человек и природа. Изучаем параграфы 15-17. Решить тестовые задания.	
3	Русский язык (Андреева Э.П.)	«Контрольный диктант «Лесное царство»». Повторить правила	Упр. 365
4	Русская литература (Андреева Э.П.)	«Стихотворения о родной природе «Тихая моя Родина»». - Прочитать стихи советских поэтов о родной природе (стр.189-200)	Выучить наизусть одно стихотворение о природе по выбору.
5	Физика (Алексеева Е.Г.)	Контрольная работа по теме «Работа и мощность. Энергия»	1. Штангист поднял штангу на высоту 2 м, совершив при этом работу 3 кДж. Какова масса штанги? 2. Мощность кита при плавании под водой достигает 4 кВт при скорости 9 км/ч. Определите движущую силу, развиваемую китом. 3. По горизонтальному столу катится шарик массой 500 г с постоянной скоростью 20 см/с. Чему равна его кинетическая энергия? 4. Какова масса человека, если на высоте 10 м он обладает потенциальной энергией 5,5 кДж?
6	Технология (Изергин О.В.)	Этапы проектирования. Лозоплетение.	Работать над проектом.

**8 класс**  
**(Кл. рук. Янцитова И.Е.)**

№	Предмет	Тема урока	Дом. задания
1	Обществознание (Гордеева А.В.)	Отклоняющееся поведение.  Изучаем параграф 26. Выписать определение отклоняющегося поведения, его формы.	Письменно вопросы 3,4.
2	Родной язык (Ильина Н.Д.)	Вияш оян ойлончо нерген ушештарымаш.  -Чат гыч вияш ойян ойлончо-влакым возен налаш. -Препинаний знакым чын шынден, текстым возен налаш, схемым ышташ.	
3	География (Гордеева А.В.)	Итоговый урок по разделу «Человек и природа»	Решить практические задания по разделу
4	Русская лит-ра (Янцитова И.Е.)	Итоговое тестирование за курс 8 класса.  Самостоятельное выполнение итогового тестирования.	Выполнить тест.
5	ОБЖ (Ильина Н.Д.)	Урок повторение.  -Познакомиться с материалами из чата. -Ответить на вопросы.	Ответить на вопросы.
6	Технология (Изергин О.В.)	Этапы проектирования. Лозоплетение.	

**9 класс**  
(Кл. рук. Гордеева А.В)

№	Предмет	Тема урока	Дом. задания																												
1	Алгебра (Захарова Л.И.)	Решение задач ОГЭ	Выполнение заданий из сайта <a href="https://www.yaklass.ru">https://www.yaklass.ru</a>																												
2	Физика (Алексеева Е.Г.)	Решение задач. Строение атома и атомного ядра, использование энергии атомных ядер.	<p>Решить задачи:</p> <p style="text-align: center;">ВАРИАНТ № 4</p> <p>1. В конце XIX — начале XX века было открыто явление радиоактивного распада, в ходе которого из ядра вылетает α-частица. Эти исторические факты позволяют определить типовой α-частицы</p> <p>А) сложное строение атома Б) возможность превращения ядра элемента в другое 1) только А    2) только Б    3) и А, и Б    4) не А, не Б</p> <p>2. Планетарная модель атома основана на опытах по 1) рассеиванию α-частиц на тонкой фольге 2) исследованию газов 3) химическому получению новых веществ 4) разложению веществ</p> <p>3. Каким по строению таблица элементов отражает структуру ядра <math>{}_{13}^{27}\text{Al}</math>?</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th><math>Z</math> — заряд протона</th> <th><math>N</math> — число нейтронов</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>13</td> <td>14</td> </tr> <tr> <td>13</td> <td>27</td> </tr> <tr> <td>27</td> <td>14</td> </tr> <tr> <td>27</td> <td>40</td> </tr> </tbody> </table> <p>4. Структурный заряд нейтронов в нейтральном ядре: 1) отрицательный и равен по модулю заряду ядра 2) положительный и равен по модулю заряду ядра 3) может быть положительным или отрицательным, но равным по модулю заряду ядра 4) отрицательный и всегда больше по модулю ядра ядра</p> <p>5. Ядро изотопа вольфрама <math>{}_{74}^{182}\text{W}</math> превращается в ядро осмия. В результате получаются ядра: 1) <math>{}_{74}^{182}\text{Os}</math> 2) <math>{}_{74}^{182}\text{Pt}</math> 3) <math>{}_{76}^{182}\text{Os}</math> 4) <math>{}_{76}^{182}\text{Pt}</math></p> <p>6. В результате бомбардировки ядрами α-частицы <math>{}_{2}^4\text{He}</math> ядра лития образуется ядро бериллия: <math>{}_{3}^7\text{Li} + {}_{2}^4\text{He} \rightarrow {}_{4}^A\text{Be} + \dots</math>. Какие при этом испускаются частицы? 1) α-частица <math>{}_{2}^4\text{He}</math> 2) нейтрон <math>{}_{0}^1n</math> 3) протон <math>{}_{1}^1\text{H}</math> 4) электрон <math>{}_{-1}^0e</math></p> <p>7. Установите соответствие между физическими величинами и формулами, по которым эти величины определяются. К каждой позиции первого столбца выберите соответствующую позицию второго и занесите в таблицу выбранные буквы под соответствующими буквами.</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>ФИЗИЧЕСКИЕ ВЕЛИЧИНЫ</th> <th>ФОРМУЛЫ</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А) Давление газа в ядре</td> <td>1) <math>\text{мкс}^2</math></td> </tr> <tr> <td>Б) Число нейтронов</td> <td>2) <math>(Zm_p + Nm_n) - M</math></td> </tr> <tr> <td>В) Дефект массы</td> <td>3) <math>\text{м}^2</math></td> </tr> <tr> <td></td> <td>4) <math>Z - N</math></td> </tr> <tr> <td></td> <td>5) <math>A - Z</math></td> </tr> </tbody> </table> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto; margin-top: 10px;"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> </tbody> </table> <p>8. Определите энергию связи ядра углерода <math>{}_{6}^{12}\text{C}</math>. Масса протона приблизительно равна 1,0073 а.е.м., нейтрона 1,0087 а.е.м., ядра углерода 12,0000 а.е.м., 1 а.е.м. = <math>1,66 \cdot 10^{-27}</math> кг, а скорость света <math>c = 3 \cdot 10^8</math> м/с.</p> <p>9. Запишите ядерную реакцию, в которой указаны ядра-участники (в а.е.м.) участвующие в ней частицы.</p> ${}_{11}^2\text{Na} + {}_{11}^2\text{Na} \rightarrow {}_{11}^4\text{Na} + {}_{11}^2\text{Na}$ <p>Какая энергия выделяется в этой реакции? Укажите, что 1 а.е.м. = <math>1,66 \cdot 10^{-27}</math> кг, а скорость света <math>c = 3 \cdot 10^8</math> м/с.</p>	$Z$ — заряд протона	$N$ — число нейтронов	13	14	13	27	27	14	27	40	ФИЗИЧЕСКИЕ ВЕЛИЧИНЫ	ФОРМУЛЫ	А) Давление газа в ядре	1) $\text{мкс}^2$	Б) Число нейтронов	2) $(Zm_p + Nm_n) - M$	В) Дефект массы	3) $\text{м}^2$		4) $Z - N$		5) $A - Z$	А	Б	В			
$Z$ — заряд протона	$N$ — число нейтронов																														
13	14																														
13	27																														
27	14																														
27	40																														
ФИЗИЧЕСКИЕ ВЕЛИЧИНЫ	ФОРМУЛЫ																														
А) Давление газа в ядре	1) $\text{мкс}^2$																														
Б) Число нейтронов	2) $(Zm_p + Nm_n) - M$																														
В) Дефект массы	3) $\text{м}^2$																														
	4) $Z - N$																														
	5) $A - Z$																														
А	Б	В																													
3	Английский язык (Поликарпова Н.А.)	«Музыка в жизни подростков».  1. Открыть учебник на стр.180 прочитать, перевести упр. 75 2. Выполнить упр. 74, 80 (пис.)																													
4	ИКН (Ильина Н.Д.)	Ушештарымаш урок.  -Чатышке колтыммо материал дене палыме лияш. -Викторинылан вашмутым пуаш.																													

5	Химия (Алексеева А.Г.)	<p>«Периодическая система Д.И Менделеева и строение атома»</p> <p>1) Перейти по ссылке и посмотреть урок!!!  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=gUM3BRyOwUw">https://www.youtube.com/watch?v=gUM3BRyOwUw</a></p> <p>2) Выполнить задания:</p> <p>А) Закончить предложения и ответить на вопросы:</p> <p><b>В группах:</b>  В пределах одной и той же группы (в главной подгруппе):  Металлические свойства ... Почему?  Неметаллические свойства ... Почему?  Заряд ядра ...  Число электронов на внешнем уровне ...  Число энергетических уровней...</p> <p><b>В периодах:</b>  В периодах слева направо:  Радиус атома...  Металлические свойства ... Почему?  Неметаллические свойства ... Почему?  Заряд ядра ...  Число электронов на внешнем уровне ...  Число энергетических уровней...  Радиус атома...</p> <p>Б) 1) У атомов химического элемента углерода число электронов на внешнем энергетическом уровне равно: 1) 2; 2) 4; 3) 1; 4) 6  2) Схема распределения электронов по уровням – 2,8,5 – соответствует химическому элементу, степень окисления которого в водородном и высшем кислородном соединении равна: 1) -5 и</p>	
---	---------------------------	--	--

		+3; 2) -2 и +6; 3) -1 и +7; 4) – 3 и +5	
6	Биология (Алексеева А.Г.)	«Критерии вида».  1) Открыть книгу «Биология, 9 класс», & 4.1. стр134 прочитать и записать конспект. 2) Ответить на вопросы 1,2,3 на стр 137.	Придумать 5 вопросов по этому параграфу.

**10 класс**  
**(Кл. рук. Андреева Э.П.)**

№	Предмет	Тема урока	Дом. задания
1	Физика (Алексеева Е.Г.)	Решение задач на расчет работы и мощности, на закон Ома для полной электрической цепи.	Упр. 19 (7,8,9) на стр. 306 учебника.
2	Алгебра (Захарова Л.И.)	Повторение темы «Исследование функций».	Решить задачи №12 ЕГЭ, сайт «Решу ЕГЭ», вариант 32
3	Родная литература (Ильина Н.Д.)	Кугу Ачамланде сарыште лийше писатель-влак.  -Чат гыч Кугу Ачамланде сарыште лийше писатель-влак нерген материалым возен налаш. -Ик писательнын сар темылан возымо произведенийжым лончылаш.	

4	География (Гордеева А.В.)	Всемирные экономические отношения (продолжение).  По теме составляем таблицу с колонками: виды ВЭО, характеристика особенностей	Закончить таблицу
5	Английский язык (Поликарпова Н.А.)	«В семье за рубежом».  1. Выполнить упр. 104 -105 на стр.154	Упр.107
6	Геометрия (Захарова Л.И.)	Повторение.	Задачи №6 ЕГЭ из сайта <a href="https://www.yaklass.ru">https://www.yaklass.ru</a>

**11 класс**  
**(Кл. рук. Андреева Э.П.)**

№	Предмет	Тема урока	Дом. задания
1	Родная литература (Ильина Н.Д)	Урок-викторине.  -Чатыште пуымо викторинылан вашмутым пуаш.	Шке гыч 10 йодышлан викториным ямдылаш.
2	Биология (Алексеева А.Г.)	«Основные экологические».  1) Открыть книгу «Общая биология, 10-11 класс», & «Основные экологические характеристики популяции», прочитать. 2) Придумать 5 вопросов по теме.	
3	Физика (Алексеева Е.Г.)	Подготовка к ЕГЭ. Решение задач части С.	Решить задачи №27 (варианты 10, 12, 14, 16)

4	Химия (Алексеева А.Г.)	<p>«Практическая работа «Получение, соби́рание и распознавание газов 2-й урок»» .</p> <p>1) Перейти по ссылке, посмотреть практические работы  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=1W8jiFDG3TY">https://www.youtube.com/watch?v=1W8jiFDG3TY</a>  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=NotzRU63PqY">https://www.youtube.com/watch?v=NotzRU63PqY</a>  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=YtJzRuIL_jE">https://www.youtube.com/watch?v=YtJzRuIL_jE</a>  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=A0iaH3sz2g8">https://www.youtube.com/watch?v=A0iaH3sz2g8</a></p> <p>и заполнить лабораторный журнал в соответствии:  1) Цель работы  2) Реактивы и оборудования  3) Ход работы  4) Расписываем уравнения химической реакции  5) Вывод</p>	
5	Геометрия (Захарова Л.И.)	Итоговое повторение курса геометрии 10-11 классов	Задачи №8 ЕГЭ из сайта <a href="https://www.yaklass.ru">https://www.yaklass.ru</a>
6	Обществознание (Гордеева А.В.)	Итоговое повторение по разделу «Экономика». Решить тестовые задания	