

**Задание на 09.12.2023года для 9 класса**

Класс	Расписание уроков	Фамилия И.О.и Электронная почта учителя	Тема урока: Задание на урок: Домашнее задание:
9 «А»	история	Коротаева З.В. korotaeva_zoya@mail.ru	<p><b>Тема:</b> развитие культуры и науки в первой половине XIX в.</p> <p><b>Задание на урок:</b> прочитать стр.97-109.</p> <p><u>Задание 1.</u> По тексту ответить на вопрос: открытия и достижения русских путешественников 1й половины 19 в.</p> <p><u>Задание 2.</u> Посмотреть видеоурок по теме "Культура России в 1й половине 19 века", кратко законспектировать. <a href="https://www.youtube.com/watch?v=druMuzl5tJ4">https://www.youtube.com/watch?v=druMuzl5tJ4</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> подготовить сообщение о деятеле культуры. в электронном виде (в виде презентации) или написанное на листе а4 (сообщение в этом случае должно быть написано от руки). Фамилию деятеля берем из текста учебника на стр.97-109. Домашнее задание несем ЧЕРЕЗ урок.</p>
	Английский язык	Суглова С.А. <a href="mailto:suglova.svetlana@yandex.ru">suglova.svetlana@yandex.ru</a>	<p>«Причастие»</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Прослушать текст упр.1 стр.75 и выполнить задание, используя аудиоприложение к учебнику <a href="http://drofa.ru/rainbow">drofa.ru/rainbow</a>;</li> <li>2. Выполнить устно упражнение 2 стр.75;</li> <li>3. Прочитать правило на стр. 76 и выполнить устно упражнение 4 стр.76.</li> </ol> <p><b>Д/З Перевести на английский язык и выучить фразы упражнения 3 (А,В) стр. 76</b></p>
	Химия	Лебедева Е. В. him939@mail.ru	<p><b>Тема урока:</b> Вычисление массовой доли выхода продукта реакции</p>

		<p><b>Задание на урок:</b> Просмотреть видео урок:  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s">https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s</a>  Посмотреть алгоритмы и примеры решения задач (в вордовском формате):  <a href="https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A">https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> решить задачи (отсылать не надо):</p> <p>№1. При взаимодействии натрия количеством вещества 0, 5 моль с водой получили водород объёмом 4,2 л (н. у.). Вычислите практический выход газа (%).</p> <p>№2. Металлический хром получают восстановлением его оксида <math>Cr_2O_3</math> металлическим алюминием. Вычислите массу хрома, который можно получить при восстановлении его оксида массой 228 г, если практический выход хрома составляет 95 %.</p> <p>№3. Определите, какая масса меди вступит в реакцию с концентрированной серной кислотой для получения оксида серы (IV) объёмом 3 л (н.у.), если выход оксида серы (IV) составляет 90%.</p>
	математика	<p>Тема урока: Решение задач по теме «Метрические соотношения в окружности».</p> <p>Задание на урок:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1) Повторить 3 теоремы.</li> <li>2) Решить задачи: <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Хорды окружности АВ и СД пересекаются в точке О. Найти длину отрезка ДО и ОС, если АО = 12 см, ОВ=4 см, ДО : ОС = 3 : 4.</li> <li>2. Из точки А, лежащей вне окружности проведены лучи АС и АК, пресекающие окружность в точках В, С и М, К соответственно, начиная от точки А. Найти длину отрезка АС и ВС, если АМ = 3, МК = 5, АВ = 4.</li> </ol> </li> </ol>

			<p><b>3.</b> Из точки А, лежащей вне окружности проведены лучи АС и АК, пересекающие окружность в точках В, С и М, К соответственно, начиная от точки А. Найти длину отрезка АМ и АК, если <math>AB = 2</math>, <math>AC = 8</math>, длина отрезка АМ на 6 меньше длины отрезка АК.</p> <p><b>4.</b> Из точки А, не лежащей на окружности проведена касательная АВ и секущая АК, которая пересекает окружность в точках К и Р начиная от точки А. Найти длину отрезка АК и АР, если <math>AB = 6</math>, а отрезок КР на 6 больше отрезка АК.</p> <p><b>5.</b> Из точки А, не лежащей на окружности проведена касательная АВ и секущая АК, которая пересекает окружность в точках К и Р начиная от точки А. Найти длину отрезка АР и АК, если <math>AK : KP = 1 : 3</math>, <math>AB = 14</math>.</p>
	география	Некрасова З.Д.	Инфраструктурный комплекс. Конспекты по п.31-34. Подготовка к контрольной работе по теме «Межотраслевые комплексы». Учить карту
9 «Б»	история	Коротаева З.В. korotaeva_zoya@mail.ru	<p><b>Тема:</b> развитие культуры и науки в первой половине XIX в.</p> <p><b>Задание на урок:</b> прочитать стр.97-109.</p> <p><u>Задание 1.</u> По тексту ответить на вопрос: открытия и достижения русских путешественников 1й половины 19 в.</p> <p><u>Задание 2.</u> Посмотреть видеоурок по теме "Культура России в 1й половине 19 века", кратко законспектировать. <a href="https://www.youtube.com/watch?v=druMuzl5tJ4">https://www.youtube.com/watch?v=druMuzl5tJ4</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> подготовить сообщение о деятеле культуры. в электронном виде (в виде презентации) или написанное на листе а4 (сообщение в этом случае</p>

		должно быть написано от руки). Фамилию деятеля берем из текста учебника на стр.97-109. Домашнее задание несем ЧЕРЕЗ урок.
Химия	Лебедева Е. В. him939@mail.ru	<p><b>Тема урока:</b> Вычисление массовой доли выхода продукта реакции</p> <p><b>Задание на урок:</b> Просмотреть видео урок: <a href="https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s">https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s</a></p> <p>Посмотреть алгоритмы и примеры решения задач (в вордовском формате): <a href="https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A">https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> решить задачи (отсылать не надо):</p> <p>№1. При взаимодействии натрия количеством вещества 0, 5 моль с водой получили водород объемом 4,2 л (н. у.). Вычислите практический выход газа (%).</p> <p>№2. Металлический хром получают восстановлением его оксида <math>Cr_2O_3</math> металлическим алюминием. Вычислите массу хрома, который можно получить при восстановлении его оксида массой 228 г, если практический выход хрома составляет 95 %.</p> <p>№3. Определите, какая масса меди вступит в реакцию с концентрированной серной кислотой для получения оксида серы (IV) объемом 3 л (н.у.), если выход оксида серы (IV) составляет 90%.</p>
математика		<p>Тема урока: Решение задач по теме «Метрические соотношения в окружности».</p> <p>Задание на урок:</p> <p>1) Повторить 3 теоремы. 2) Решить задачи:</p> <p><b>1.</b> Хорды окружности АВ и СД пересекаются в точке О. Найти длину отрезка ДО и ОС, если АО = 12 см, ОВ=4 см, ДО : ОС = 3 : 4.</p>

			<p><b>2.</b> Из точки А, лежащей вне окружности проведены лучи АС и АК, пересекающие окружность в точках В, С и М, К соответственно, начиная от точки А. Найти длину отрезка АС и ВС, если <math>AM = 3</math>, <math>MK = 5</math>, <math>AB = 4</math>.</p> <p><b>3.</b> Из точки А, лежащей вне окружности проведены лучи АС и АК, пересекающие окружность в точках В, С и М, К соответственно, начиная от точки А. Найти длину отрезка АМ и АК, если <math>AB = 2</math>, <math>AC = 8</math>, длина отрезка АМ на 6 меньше длины отрезка АК.</p> <p><b>4.</b> Из точки А, не лежащей на окружности проведена касательная АВ и секущая АК, которая пересекает окружность в точках К и Р начиная от точки А. Найти длину отрезка АК и АР, если <math>AB = 6</math>, а отрезок КР на 6 больше отрезка АК.</p> <p><b>5.</b> Из точки А, не лежащей на окружности проведена касательная АВ и секущая АК, которая пересекает окружность в точках К и Р начиная от точки А. Найти длину отрезка АР и АК, если <math>AK : KP = 1 : 3</math>, <math>AB = 14</math>.</p>
	география	Некрасова З.Д.	Инфраструктурный комплекс. Конспекты по п.31-34. Подготовка к контрольной работе по теме «Межотраслевые комплексы». Учить карту
<b>9 «В»</b>	Русский язык	Виноградова Е.В. Le.vinogradova21@yandex.ru	Роль указательных слов в СПП. 1.Посмотрите видеоролик: <a href="https://youtu.be/kQNYZPHPeeg">https://youtu.be/kQNYZPHPeeg</a> 2.Вспомните теорию на стр.66,67. 3.Выполните упр.102,103. Работу не сдаём.
	Английский язык	Суглова С.А. <a href="mailto:suglova.svetlana@yandex.ru">suglova.svetlana@yandex.ru</a>	«Причастие» 4. Прослушать текст упр.1 стр.75 и выполнить задание, используя аудиоприложение к учебнику <a href="http://drofa.ru/rainbow">drofa.ru/rainbow</a> ;

			<p>5. Выполнить устно упражнение 2 стр.75;</p> <p>6. Прочитать правило на стр. 76 и выполнить устно упражнение 4 стр.76.</p> <p><b>Д/З Перевести на английский язык и выучить фразы упражнения 3 (А,В) стр. 76</b></p>
	Химия	Лебедева Е. В. him939@mail.ru	<p><b>Тема урока:</b> Вычисление массовой доли выхода продукта реакции</p> <p><b>Задание на урок:</b> Просмотреть видео урок:  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s">https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s</a></p> <p>Посмотреть алгоритмы и примеры решения задач (в вордовском формате):  <a href="https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A">https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> решить задачи (отсылать не надо):</p> <p>№1. При взаимодействии натрия количеством вещества 0, 5 моль с водой получили водород объёмом 4,2 л (н. у.). Вычислите практический выход газа (%).</p> <p>№2. Металлический хром получают восстановлением его оксида <math>Cr_2O_3</math> металлическим алюминием. Вычислите массу хрома, который можно получить при восстановлении его оксида массой 228 г, если практический выход хрома составляет 95 %.</p> <p>№3. Определите, какая масса меди вступит в реакцию с концентрированной серной кислотой для получения оксида серы (IV) объёмом 3 л (н.у.), если выход оксида серы (IV) составляет 90%.</p>
	алгебра	Александрова О.А. <a href="mailto:olha.1v@yandex.ru">olha.1v@yandex.ru</a>	<a href="https://disk.yandex.ru/d/Apt7-Ss4q2dM1A">https://disk.yandex.ru/d/Apt7-Ss4q2dM1A</a>
	геометрия	Александрова О.А. <a href="mailto:olha.1v@yandex.ru">olha.1v@yandex.ru</a>	<a href="https://disk.yandex.ru/i/TjTAwyujMh-nHA">https://disk.yandex.ru/i/TjTAwyujMh-nHA</a>

	география	Некрасова З.Д.	Инфраструктурный комплекс. Конспекты по п.31-34. Подготовка к контрольной работе по теме «Межотраслевые комплексы». Учить карту
9 «Г»	история	Коротаева З.В. korotaeva_zoya@mail.ru	<p><b>Тема:</b> развитие культуры и науки в первой половине XIX в.</p> <p><b>Задание на урок:</b> прочитать стр.97-109.</p> <p><i>Задание 1.</i> По тексту ответить на вопрос: открытия и достижения русских путешественников 1й половины 19 в.</p> <p><i>Задание 2.</i> Посмотреть видеоурок по теме "Культура России в 1й половине 19 века", кратко законспектировать. <a href="https://www.youtube.com/watch?v=druMuz15tJ4">https://www.youtube.com/watch?v=druMuz15tJ4</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> подготовить сообщение о деятеле культуры. в электронном виде (в виде презентации) или написанное на листе а4 (сообщение в этом случае должно быть написано от руки). Фамилию деятеля берем из текста учебника на стр.97-109. Домашнее задание несем ЧЕРЕЗ урок.</p>
	Химия	Лебедева Е. В. him939@mail.ru	<p><b>Тема урока:</b> Вычисление массовой доли выхода продукта реакции</p> <p><b>Задание на урок:</b> Просмотреть видео урок: <a href="https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s">https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s</a></p> <p>Посмотреть алгоритмы и примеры решения задач (в вордовском формате): <a href="https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A">https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> решить задачи (отсылать не надо):</p> <p>№1. При взаимодействии натрия количеством вещества 0, 5 моль с водой получили водород объемом 4,2 л (н. у.). Вычислите практический выход газа (%).</p> <p>№2.       Металлический       хром</p>

			<p>получают восстановлением его оксида <math>\text{Cr}_2\text{O}_3</math> металлическим алюминием. Вычислите массу хрома, который можно получить при восстановлении его оксида массой 228 г, если практический выход хрома составляет 95 %.</p> <p>№3. Определите, какая масса меди вступит в реакцию с концентрированной серной кислотой для получения оксида серы (IV) объемом 3 л (н.у.), если выход оксида серы (IV) составляет 90%.</p>
	геометрия	Александрова О.А. <a href="mailto:olha.1v@yandex.ru">olha.1v@yandex.ru</a>	<a href="https://disk.yandex.ru/i/TjTAwyujMh-nHA">https://disk.yandex.ru/i/TjTAwyujMh-nHA</a>
	география	Некрасова З.Д.	Инфраструктурный комплекс. Конспекты по п.31-34. Подготовка к контрольной работе по теме «Межотраслевые комплексы». Учить карту
9 «Д»	Информатика	Звягин А.Ф.	<p>Тема: Алгебра логики</p> <p>Выполнить работу по ссылке <a href="https://kpolyakov.spb.ru/school/ogetest2020/b3.htm">https://kpolyakov.spb.ru/school/ogetest2020/b3.htm</a> до 16.12.2023 предъявить скриншот выполнения работы с оценкой (можно фото на телефоне)</p>
	Химия	Лебедева Е. В. <a href="mailto:him939@mail.ru">him939@mail.ru</a>	<p><b>Тема урока:</b> Вычисление массовой доли выхода продукта реакции</p> <p><b>Задание на урок:</b> Просмотреть видео урок: <a href="https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s">https://www.youtube.com/watch?v=1zsmJy7nZiQ&amp;t=3s</a></p> <p>Посмотреть алгоритмы и примеры решения задач (в вордовском формате): <a href="https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A">https://disk.yandex.ru/i/kKfU3M_C1cPi1A</a></p> <p><b>Домашнее задание:</b> решить задачи (отсылать не надо):</p> <p>№1. При взаимодействии натрия количеством вещества 0,5 моль с водой получили водород объемом</p>



			<p>4,2 л (н. у.). Вычислите практический выход газа (%).</p> <p>№2. Металлический хром получают восстановлением его оксида <math>\text{Cr}_2\text{O}_3</math> металлическим алюминием. Вычислите массу хрома, который можно получить при восстановлении его оксида массой 228 г, если практический выход хрома составляет 95 %.</p> <p>№3. Определите, какая масса меди вступит в реакцию с концентрированной серной кислотой для получения оксида серы (IV) объемом 3 л (н.у.), если выход оксида серы (IV) составляет 90%.</p>
	<b>геометрия</b>	Александрова О.А. <a href="mailto:olha.1v@yandex.ru">olha.1v@yandex.ru</a>	<a href="https://disk.yandex.ru/i/TjTAwyujMh-nHA">https://disk.yandex.ru/i/TjTAwyujMh-nHA</a>
	<b>электив</b>	Александрова О.А. <a href="mailto:olha.1v@yandex.ru">olha.1v@yandex.ru</a>	<a href="https://edu.skysmart.ru/student/silizumi">https://edu.skysmart.ru/student/silizumi</a> сдать 9.12.23 до 20.00ч
	география	Некрасова З.Д.	Инфраструктурный комплекс. Конспекты по п.31-34. Подготовка к контрольной работе по теме «Межотраслевые комплексы». Учить карту