

ГОТОВИМСЯ К ОЛИМПИАДЕ 1 (школьный тур)

КЛАСС	РЕШИ ЗАДАНИЯ
8-е (химия)	<p style="text-align: center;">Викторина «Угадай элемент»</p> <p>1. Есть в языке нашем чудное слово, И четверо школьников спорят о нем. Младший сказал: «Это лес. Только хвойный». Второй возразил: «Элемент так зовут». Третий воскликнул без тени сомнения: «Это, друзья, инструмент для сверления». Тут молвил четвертый: «Секрета здесь нет, Эту фамилию знает весь свет». И все четверо были правы. Что это за слово?</p> <p>2. Хранят обычно в керосине, И «бегают» он по воде. В природе, помните отныне, Свободным нет его нигде. В солях открыть его возможно, Желтеет пламя от него, И получить из соли можно. Как Дэви получил его.</p> <p>3. Прославлен всеми письменами Металл, испытанный огнем, Манил к себе людей веками, Алхимик жил в мечтах о нем, В средневековье феодалы Войною шли из – за него. И королевские подвалы Хранили слитками его.</p> <p>4. Давно известна человеку, Она тягуча и красна, Еще по «бронзовому веку» Знакома в сплавах всем она. С горячей серной кислотой Дает нам синий купорос. Так что же это за металл? Ответьте на вопрос.</p> <p>5. Среди металлов самый славный, Важнейший древний элемент. В тяжелой индустрии главный, Знаком с ним каждый человек. Родится в огненной стихии, Расплав его течет рекой, Важнее нет в металлургии, Он нужен всем, и нам с тобой.</p> <p>6. Я светоносный элемент, В соединении стал мелом. Я спичку вам зажгу в момент. Сожгут меня – и под водой Оксид мой станет кислотой.</p> <p>7. Этому металлу - хвала и честь, С ним получается «Белая Жесть».</p>

	<p>Покрывают им сталь слегка. Тогда для консервов посуда годна. 8. Был металл серебристо-белый, В соединении стал мелом. 9. В конце периода стоит, В нём вода и та горит. 10. Разглядев мой спектр в оконце, Обнаружили меня на Солнце. Я с благородными дружу - В их семейство я вхожу. 11. Металлы, которые как пластилин легко режутся ножом. 12. Какой металл называют летающим? 13. Какой металл используют для спайки проводов в радиоаппаратуре. 14. Металл, соединения которого входят в состав костей. (Кальций). 15. Металл, ион которого входит в состав поваренной соли. 16. Металл желтого цвета, который используют для изготовления ювелирных изделий. 17. Какой металл входит в состав магнетита? 18. Какой металл используют для изготовления нитей накаливания в электрических лампочках? 19. Каким металлом покрывают металлические изделия для защиты от коррозии? 20. Элементарные частицы, движением которых обуславливаются свойства металлов проводить тепло и электрический ток.</p>																																																												
9-е (химия)	<p style="text-align: center;">«Кроссворд»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Вещества, образующие в результате химической реакции. 2. Реакция, в которой реагент – один, а продуктов несколько. 3. Тип химической реакции, пример которой – взаимодействие хлороводородной кислоты и едкого натра с образованием каменной соли и воды. 4. Реакция, в которой реагентов несколько, а продукт один. 5. Частицы из которых состоят молекулы. 6. Тип химической реакции, пример которой – вытеснение цинком водорода из соляной кислоты с образованием хлорида цинка. <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr><td></td><td>Р</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td>А</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td>Б</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td>О</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td>Т</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td>А</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> </table>		Р										А										Б										О										Т										А								
	Р																																																												
	А																																																												
	Б																																																												
	О																																																												
	Т																																																												
	А																																																												
10-е (химия)	<p>Определите формулу кислоты, в состав которой входит анион ЭO_4^-, содержащий 50 электронов. Приведите структурную формулу и название данной кислоты. Укажите степень окисления атома Э.</p>																																																												
11-е (химия)	<p>Смесь циклогексена и циклогексана может обесцвечивать 320 г 10%-ого раствора Br_2 в CCl_4. Определите массовые доли циклогексена и циклогексана в смеси, если известно, что при ее полном дегидрировании с образованием</p>																																																												

	бензола выделяется водород в количестве, достаточном для полного гидрирования 11,2 л (н.у.) бутадиена.
5-е (биология)	<p style="text-align: center;">Викторина «Двойная жизнь животных»</p> <ul style="list-style-type: none"> • Отгадайте слова, которые совпадают с названиями самых разных живых существ. Например, любитель зимнего плавания – морж. • Пупырышки на коже от холода – ... • Щётка для чистки бутылок – ... • Детская игрушка на нитке, запускаемая в небо – ... • Любитель очень поздно ложиться – ... • Автобусный безбилетник – ... • Длинный рычаг у колодца – ... • Любитель очень рано вставать – ... • Заменитель колёс у танка и трактора – ... • Специальное расположение костей при игре в домино – ... • Имя писателя – классика Толстого ... • Приспособление на ногах электромонтёра для лазанья по столбам... • Пометка на полях тетрадки или книги в виде птицы. • Любитель поспать - ...

ЖЕЛАЮ УДАЧИ!