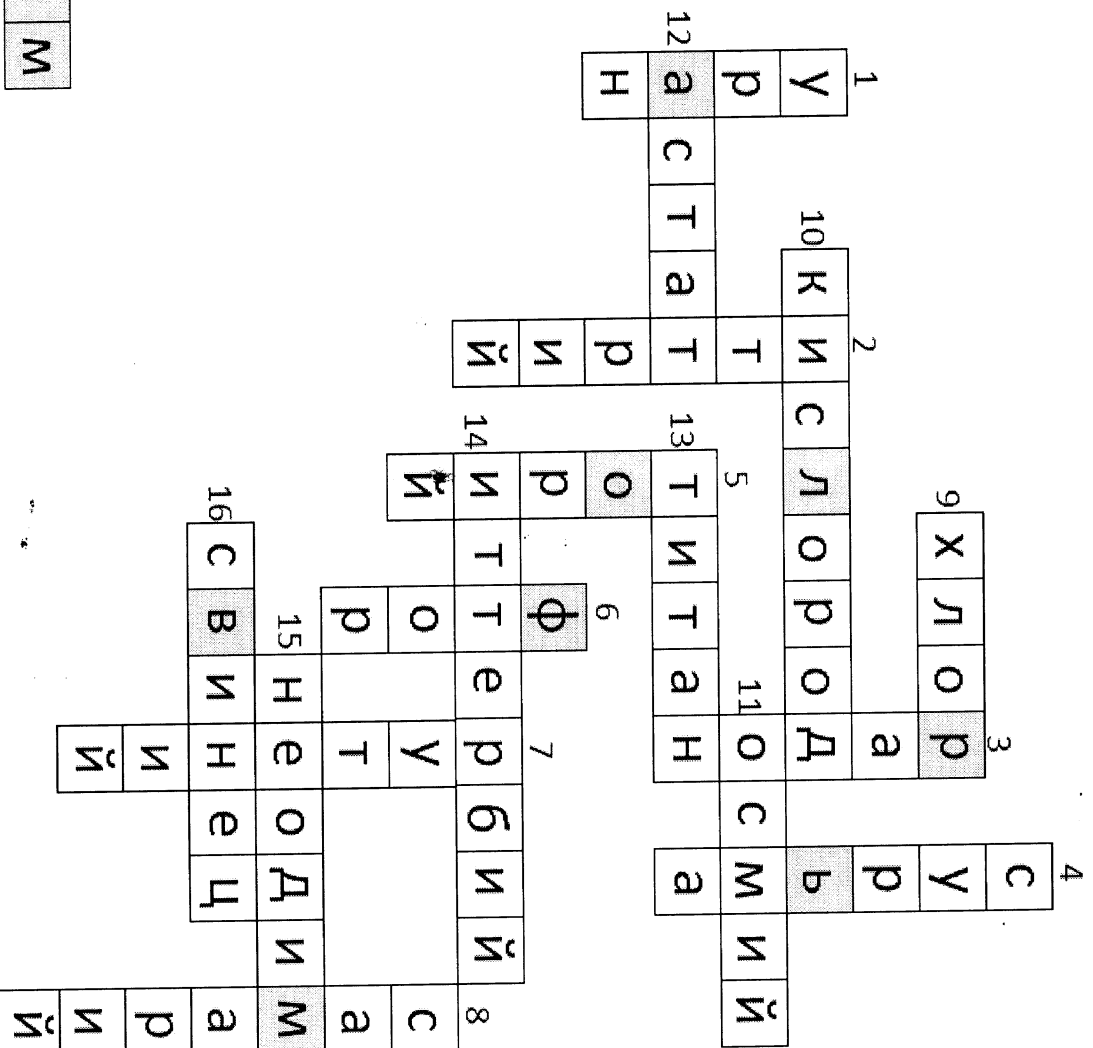


Кроссворд по химическим элементам периодической системы Д.И.Менделеева.
 Команда "Ионы" МОУ Покрово-Ситская СОШ. Номинация 8-10 классы.



В о л ь ф р а м

Ключевое слово

По вертикали:

1. Радиоактивный элемент проявляет себя, как окислитель, химически активен. Если истереть его в порошок, он самовоспламенится на воздухе.
2. Долго ходил в «перспективных». Лишь в последние годы положение стало меняться из него стали делать трубопроводы, по которым транспортируют жидкое ядерное горючее — расплавленный уран или плутоний.
3. Единственный газообразный радиоактивный химический элемент.
4. Один из минерала этого элемента используется в косметологии в качестве карандаша для век или краски для ресниц и бровей.
5. Ежедневно с пищей поступает около 3 миллиграммов этого радиоактивного элемента. Он участвует в регулировке процессов нервной системы, усваивается, в основном, печенью.
6. Разрушение и гибель. Так с греческого переводится название этого химического.
7. У металла яркий блеск и приятный голубовато-серый тон. Элемент благороден и не окисляется. Это привлекает ювелиров. Однако, изделий из чистого металла нет, элемент дефицитен, кроме России найден лишь на острове Борнео.
8. Химический элемент металл, относящийся к лантаноидам. В виде сплавов применяется в электротехнике.

По горизонтали:

9. Тяжёлый газ, почти в 2,5 раза тяжелее воздуха. При температуре - 34, 05 градусов С он становится жидким, а при - 101 градус С затвердевает.
10. В свободном виде, так и в составе различных веществ, принимает участие во всех окислительных процессах, протекающих в живых организмах. В результате выделяется большое количество энергии, расходуемой в процессе жизнедеятельности.
11. Самый тяжелый из всех металлов (его плотность 22,6 г/см³) и один из самых твердых, но при этом хрупкий, и из него легко получается порошок. Он является переходным металлом и относится к платиновой группе.
12. Галоген - неметалл. Но, свойства его переключаются и с металлами. Это связано с удельной массой элемента. Он самый тяжелый в группе, а значит, наиболее близок к металлам.
13. Прочность, малый вес, устойчивость к коррозии – именно эта троица свойств делает металл востребованным материалом. Имеющий блестящий внешний вид, несколько похожий на алюминий, но в значительной степени прочнее алюминия и лишь немного тяжелее.
14. Химический элемент III группы периодической системы, относится к лантаноидам. Применяется для изготовления жаропрочных материалов.
15. В переводе с греч.— новый и — двойной, близнец), второй по распространенности среди всех лантаноидов.
16. Химический элемент входит в число семи металлов известных людям с незапамятных времён.