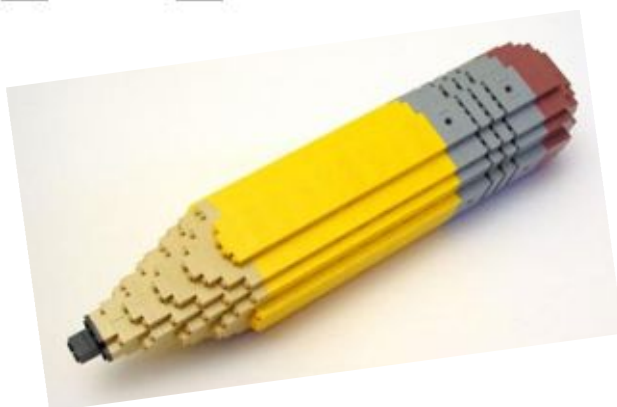
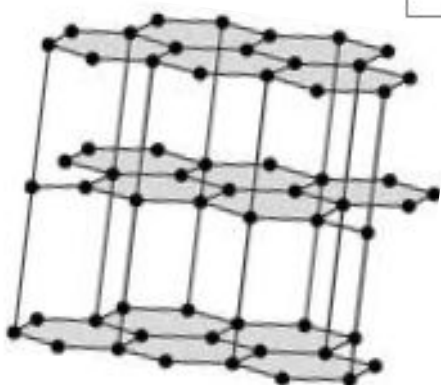
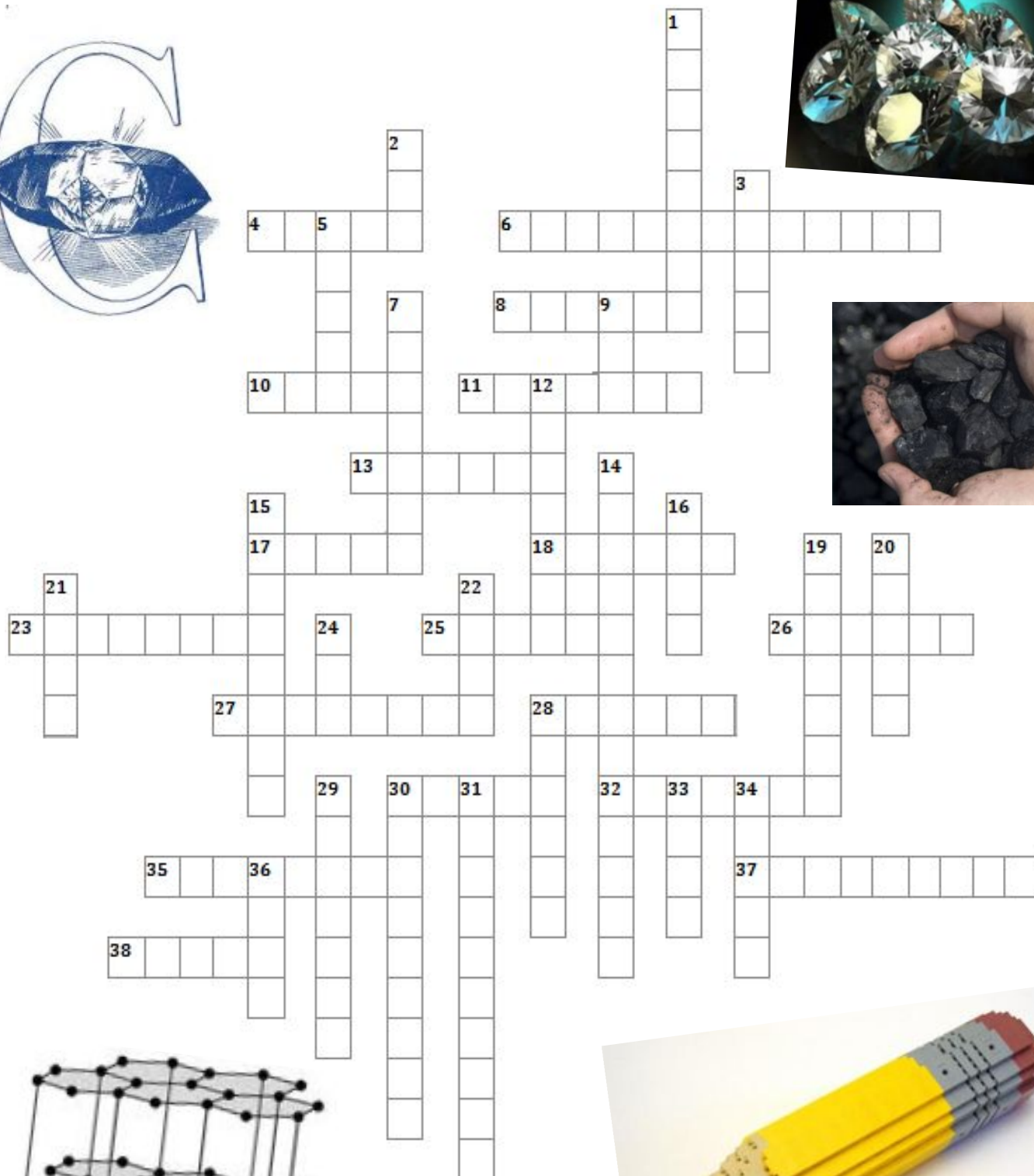
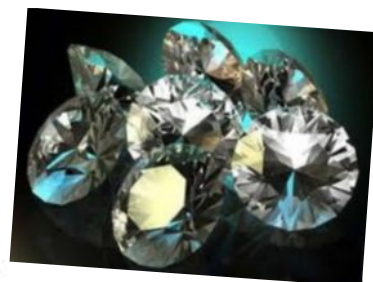
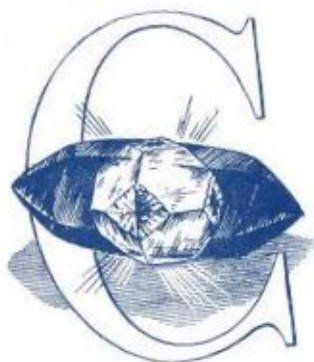


КРЮСІСВІРД

«УГЛЕРОД И ЕГО СОЕДИНЕНИЯ»



По горизонтали: 4. Необработанный бриллиант. 8. Линейный полимер углерода, имеющий практическое применение в фотоэлементах. 10. Карбоновая кислота. 11. С углеродом образует миллионы веществ. 13. Взрывчатое вещество бризантное нормальной мощности. 17. Бинарное соединение углерода с кислородом. 18. Этот металл горит в углеродном газе. 23. Французский ученый. 25. Атомы углерода с различным количеством нейтронов в ядре. 26. Кристаллически-зернистая метаморфическая карбонатная порода, продукт перекристаллизации известняка. 27. Молекулярный кристалл, в узлах решетки которого находятся молекулы фуллерена. 28. Двумерная аллотропная модификация углерода, образованная слоем атомов углерода толщиной в один атом. 30. Ее определяют для бриллиантов в каратах. 32. Слабая угольная ... в сифонах. 35. Этин. 37. Осадочная горная порода. 38. Один из ученых, выдвинувших теорию флогистона – невесомого флюида, улетучивавшегося в процессе горения.

По вертикали: 1. Мощное взрывчатое вещество. 2. Физическое состояние оксидов углерода. 3. Характеристика газа. 5. Простейший углеводород, в народе именуется как газ болотный. 6. $C_2H_4N_4$ 7. Элемент периодической системы Менделеева, основа органических биоорганических соединений и многих полимеров.

9. Сосед углерода слева по периодической системе. 12. Минерал из класса карбонатов, использовался (вместе с бором, свинцом и глиной) при засыпке активной зоны 4-го энергоблока при ликвидации аварии на Чернобыльской АЭС. 14. Уникальное свойство графита. 15. Электрически нейтральная частица, образованная из двух или более связанных ковалентными связями атомов. 16. Он образуется в атмосфере азота при пропускании электрического разряда между угольными электродами. 19. Французский химик и политический деятель, член Парижской АН в 1785-1809 гг. 20. Наука о веществах и их превращениях. 21. Элемент периодической системы в 5,3 раза тяжелее углерода. 22. Сосед углерода по периодической системе справа. 24. Мягкая осадочная горная порода белого цвета. 28. Самое тугоплавкое простое вещество, аллотропная модификация углерода. 29. Высокомолекулярное соединение. 30. Русский ученый-энциклопедист, химик, чемоданных дел мастер.. 31. Сложное вещество. 33. Аморфный углерод, пачкающий руки. 34. Старое название оксида углерода(IV). 36. Горючее полезное ископаемое.

Ответы:

По горизонтали:	По вертикали:
4. алмаз	1. гексоген
6. циангуанидин	2. газ
8. карбин	3. запах
10. фенол	5. метан
11. водород	7. углерод
13. тротил	9. бор
17. оксид	12. доломит
18. магний	14. тугоплавкость
23. Бертолле	15. молекула
25. изотоп	16. циан
26. мрамор	19. Фуркруа
27. фуллерит	20. химия
28. графен	21. медь
30. масса	22. азот
32. кислота	24. мел
35. ацетилен	28. графит
37. известняк	29. полимер
38. Бехер	30. Менделеев
	31. соединение
	33. сажа
	34. окись
	36. торф