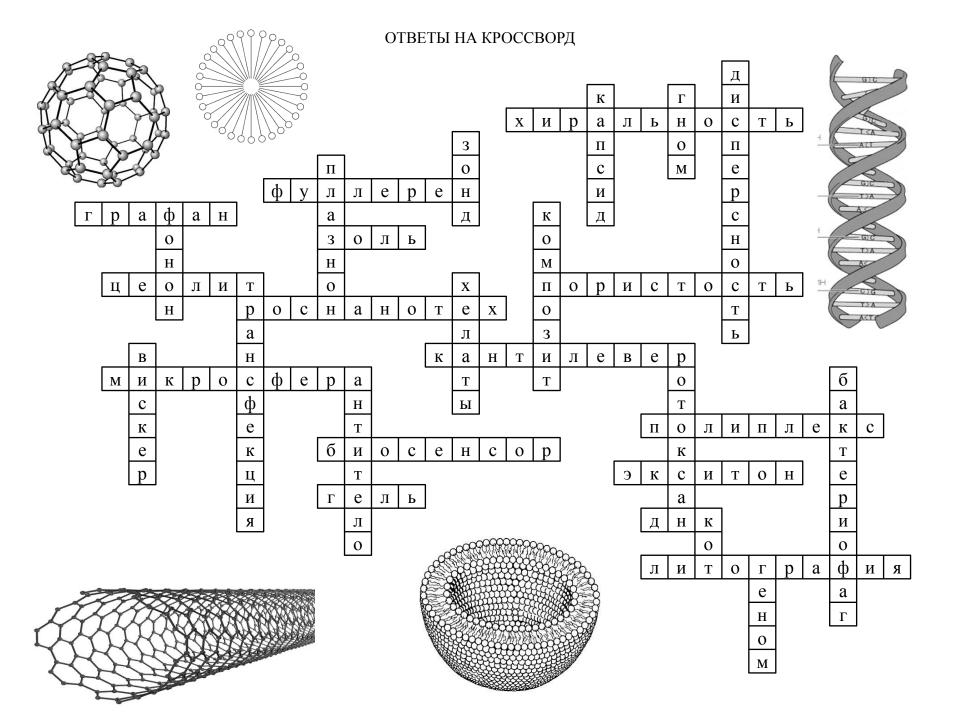


По горизонтали:

- 1. Гидрированный графен.
- 2. Аллотропная модификация углерода.
- 3. Геометрическое свойство жесткого объекта (пространственной структуры) не совпадать со своим зеркальным отображением
- 4. Кристаллический алюмосиликат, обладающий упорядоченной системой пор.
- 5. Институт государственной политики в области нанотехнологий, главной функцией которого является финансирование проектов.
- 6. Высокодисперсная коллоидная система.
- 7. Характеристика конструкционного материала.
- 8. Частицы диаметром от 1-1000 мкм.
- 9. Одна из основных составляющих частей сканирующего зондового микроскопа.
- 10. Самособирающийся комплекс, состоящий из полимеров и нуклеиновых кислот.
- 11. Квазичастица, соответствующая электронному возбуждению в кристалле диэлектрика или полупроводника, мигрирующему по кристаллу, но не связанному с переносом электрического заряда и массы.
- 12. Устройство, использующее специфические биохимические реакции для детекции химических соединений.
- 13. Самая главная молекула.
- 14. Дисперсная система с жидкой средой, в которой частицы дисперсной фазы образуют пространственную структурную сетку.
- 15. Технология переноса рисунка с шаблона на конкретную поверхность непосредственно методами сканирующей зондовой микроскопии или атомной силовой микроскопии.

По вертикали:

- 1. Квант колебаний атомов кристаллической решетки.
- 2. Квазичастица, отвечающая квантованию колебаний, которые представляют собой коллективные колебания свободного электронного газа.
- 3. Датчик, сенсор.
- 4. Белковая оболочка вируса.
- 5. "Нанос" по-гречески.
- 6. Характеристика размеров частиц.
- 7. "Наноус".
- 8. Процесс внутриклеточной доставки и работы невирусных генов.
- 9. Координационные соединения, образуемые при взаимодействии ионов металлов с полидентантными лигандами.
- 10. Материалы, у которых в объеме (матрице) полимера распределены другие вещества или материалы, образующие области нано- или микромасштаба.
- 11. Химические соединения, построенные из циклической и пронизывающей её линейной молекул так, что объёмные группы на концах линейной молекулы препятствуют разобщению системы.
- 12. Вирус, способный паразитировать в бактериальных клетках.
- 13. Совокупность всей генетической информации организма.
- 14. Белок, синтезируемый в организме в ответ на попадание в него чужеродного вещества и обладающий специфическим сродством к этому веществу.
- 15. Герой кажущегося парадоксальным мысленного эксперимента Эрвина Шрёдингера.



ИГРЫ РАЗУМА - ЗАДАЧА

«АМФИФИЛЬНЫЕ ПОЛИМЕРЫ ДЛЯ ДОСТАВКИ ЛЕКАРСТВ»

Незаряженные амфифильные полимеры являются одними из наиболее перспективных материалов для доставки лекарств. К амфифильным полимерам относятся блок-сополимеры, состоящие из гидрофильных и гидрофобных участков (блоков). Подобную структуру имеют блок-соплимеры окиси этилена и окиси пропилена (коммерческое название таких полимеров – плуроники). Плуроники состоят из трех блоков: двух блоков полиэтиленоксида (блок A) и одного блока полипропеленоксида (блок B) с общей формулой A-B-A.

A B A
$$HO-(CH_2CH_2O)_a-(CH_2CHO)_b-(CH_2CH_2O)_a-H$$

$$CH_3$$

Плуроник	Молярная масса	Количество звеньев А	Количество звеньев Б
L61	2000	4,5	31
F68	8400	153	29
P85	4600	52	40

Данные полимеры малотоксичны и представляют большой интерес для доставки различных лекарств in vivo, включая низкомолекулярные вещества, нуклеиновые кислоты и белки. При этом плуроники проявляют биологические свойства как в форме ассоциатов (мицелл), так и в мономерной форме

- 1. Приведите сравнительную оценку гидрофильно-липофильного баланса (ГЛБ) для данных полимеров, принимая во внимание, что ГЛБ отражает соотношение их гидрофильных блоков к гидрофобным блокам. Какова способность каждого полимера к образованию мицелл в воде; сравните величину критической концентрации мицеллообразования для этих полимеров.
- 2. Какими методами можно контролировать образование мицелл амфифильных полимеров. Опишите принципы этих методов.
- 3. Одним из способов создания новых лекарственных форм является включение (инкапсулирование) известных лекарств в полимерные мицеллы. Какова роль подобного инкапсулирования для доставки лекарств.
- 4. Каким физико-химическим свойством должны обладать лекарства, чтобы задерживаться в ядре полимерных мицелл. На рисунке показаны структурные формулы противоракового антибиотика доксорубицина и противовоспалительного средства ацетилсалициловой кислоты. Объясните, какое вещество легче инкапсулировать в мицеллы плуроников и почему.

Ацетилсалициловая кислота

- 5. Известно, что мицеллы плуроников в водных растворах имеют размер 10–70 нм. Оцените способность этих мицелл к циркуляции в кровяном русле с учетом их размера и ГЛБ.
- 6. Для адресной доставки полимерных мицелл к нужному типу клеток используют подход, при котором на поверхности мицеллы закрепляют специальные молекулы. Какие молекулы используют для адресной доставки. Какие подходы и методы вы можете предложить для иммобилизации этих молекул на поверхности мицелл.