



Химия для школьников 7 — 11 класса (отборочный этап) Решение задачи 8. Дружелюбные белки

1.

По 1 баллу за структуры А и В, по 0.5 балла за структуры С – І.

2.

$$H_2N^{+}NH^{2}$$
 O^{-} $O^{$

- 3. Электростатическое взаимодействие образование солевого мостика, ионной пары.
- 4. Найдем прямоугольное сечение куба, проходящее через два центральносимметричных ребра. Обозначим сторону куба х.

Диагональ грани равна $(2x^2)^{1/2}$. Сечение — прямоугольник со сторонами х и $(2x^2)^{1/2}$. Диагональ этого прямоугольника — диаметр сферы.

Тогда $2x^2 + x^2 = 196$, $x^2 = 65.3$, x = 8.1 нм.



1,8 оборота вокруг сечения: 8.1*4*1.8=58.2 нм.

Количество контактов равно: 58.2 нм / 0.35 нм = 166.

Принимается любой другой разумный расчет.

- 5. Водородные связи между группами пептидной связи белка и ОН-группами остатка декоксирибозы.
- 6. Влияние будет многоплановым. Связи электростатической природы (ионные пары и водородные связи) будут упрочняться, а гидрофобные взаимодействия ослабевать. При какой-то концентрации изопропанола произойдет разрушение октамера и/или разворачивание субъединиц белка, при этом неупорядоченные структуры, поддерживающиеся за счет связей электростатической природы, сохранятся. При определенной концентрации возможно выпадение комплекса в осадок в результате компенсации зарядов при образовании связей ПБ с разными ОБ.
- 7. Вне зависимости от типа основания, при биосинтезе мономера происходит восстановление. Единственный разумный с точки зрения метаболизма процесс восстановление D-рибозы до 2'-дезокси-D-рибозы, то есть ПБ ДНК, а белки гистоны: