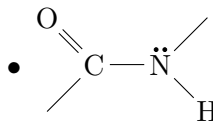
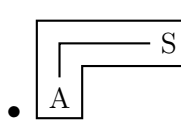


1. pH крови.
 - 7.4
2. ...
 - ...
3. Закон Ламберта-Бугера-Бэра.
 - $I(x) = I_0 e^{-\varepsilon C x} = I_0 e^{-D}$
 - $dI = -\varepsilon C dx$
 - ε – коэффициент экстинкции
 - C – концентрация
 - l – толщина слоя
 - $D = \varepsilon C x$ – оптическая плотность
4. Изобразите пептидную связь.
 - 
5. Как называется реакция образования дисахарида.
 - Конденсация
6. Как называется реакция расщепления дисахарида на моносахариды.
 - Гидролиз
7. Как называется связь, которую кофермент А образует с переносимыми группами.
 - Тиольная связь
8. Как называются нерастворимые молекулы крахмала.
 - Амилопектин
9. Как называются растворимые молекулы крахмала.
 - Амилоза
10. Как обозначается кофермент А.
 - 
11. Как определяется эффективный заряд молекулярной группы.
 - $q^{\mp*} = \mp ew^{\mp}$
12. Какая связь образуется между мономерами олигосахаридов.
 - Гликозидная связь
13. Какая часть общей длины ДНК отведена геному.
 - $\sim 3\%$ общей длины
14. ...
 - ...
15. Энергия С-С связи.
 - ~ 350 кДж/моль
16. Энергия Ван-Дер-Ваальсовой связи.
 - ~ 0.5 кДж/моль
17. Энергия водородной связи.
 - ~ 3 кДж/моль
18. Энергия денатурации белка.
 - ~ 40 кДж/моль
19. Энергия изменения заряда группы.
 - $2 \div 3$ ккал/моль
20. Энергия одиночной ковалентной связи.
 - $40 \div 400$ кДж/моль (Witi)
21. Энергия проникновения заряда в неполярную среду.
 - $20 \div 30$ ккал/моль
22. Энергия, выделяющаяся при гидролизе одной молекулы АТФ.
 - 30 кДж/моль ($40 \div 60$ кДж/моль (Witi))