



Директор:.....  
/Валентина Павлова/



## КОНСПЕКТ

### ХООС Теоретични основи на химията, Модул 1

- 1.Атомно ядро.Радиоактивност.
- 2.Строеж на електронната обвивка
- 3.Строеж на атомите и структура на Периодичната таблица
- 4.Периодичност в свойствата на атомите на химичните елементи
- 5.Природа на химичната връзка.
- 6.Йонна химична връзка
- 7.Ковалентна връзка- метод на валентните връзки
- 8.Ковалентна връзка- метод на молекулните орбитали
- 9.Характеристика на ковалентната връзка
- 10.Пространствен строеж на молекулите
- 11.Делокализирана връзка.Метална връзка
- 12.Химична връзка в координационните съединения
- 13.Междумолекулни взаимодействия.Водородна връзка.
- 14.Видове състояния на веществата
- 15.Термохимия
- 16.Посока на химичните реакции.Ентропия и свободна енергия
- 17.Химично равновесие
- 18.Влияние върху химичното равновесие
- 19.Скорост на химичните реакции
- 20.Влияние на концентрацията върху скоростта
- 21.Влияние на температурата върху скоростта
- 22.Катализа
- 23.Смеси и дисперсни системи
- 24.Сорбция- същност и значение
- 25.Разтвори.Механизъм на разтварянето
- 26.Концентрация на разтворите.Разтворимост.
- 27.Свойства на разтворите
- 28.Колоидни системи
- 29.Свойства и стабилност на колоидните разтвори
- 30.Разтвори на електролите.Механизъм на електролитна дисоциация
- 31.Силни и слаби електролити
- 32.Киселини, основи и соли
- 33.Равновесия в протолити
- 34.Водата като електролит.Йонно произведение на водата.Водороден показател
- 35.Химични реакции в разтвори на електролити
- 36.Хидролиза на соли
- 37.Окислително -редукционни процеси
- 38.Химични източници на електричен ток
- 39.Електролиза
- 40.Корозия

Изготвил:.....

/Емилия Тодорова /