

ПРОФИЛИРАНА ГИМНАЗИЯ „НАЙДЕН ГЕРОВ“

3600 Лом, ул. „Дунавска“ № 67; тел. и факс: 0971 / 79 866; e-mail: naiden_gerov@abv.bg

Утвърждавам

Директор:



КОНСПЕКТ МОДУЛ 1 : ТЕОРЕТИЧНИ

ОСНОВИ НА ХИМИЯТА

1. Първи принцип на термодинамиката
2. Термохимия
3. Втори принцип на термодинамиката. Посока на процесите в природата
4. Свободна енергия в равновесни системи. Фактори, влияещи върху химичното равновесие
5. Скорост на химичните реакции. Фактори, влияещи върху скоростта на химичните процеси
6. Катализа
7. Дисперсни системи
8. Адсорбция
9. Колоидно – дисперсни системи. Свойства на колоидно – дисперсните системи
- 10.Разтвори. Общи свойства на разтворите
- 11.Разтвори на електролити. Силни и слаби електролити
- 12.Киселини и основи
- 13.Йонно произведение на водата. pH на разтворите
- 14.Соли. Хидролиза на соли
- 15.Окислително – редукционни процеси
- 16.Атомно ядро

17. Квантовомеханични представи за строежа на атома. Състояние на електрона в електронната обвивка. Строеж на електронната обвивка
18. Периодичен закон и съвременните представи за строежа на атома
19. Величини, характеризиращи свойствата на атомите
20. Същност на химичната връзка. Видове ковалентни химични връзки
21. Насоченост на ковалентните връзки. Хибридизация на атомните орбитали
22. Йонна химична връзка. Йонни съединения
23. Координационни съединения – наименования, свойства

Изготвил:


/Даниела Младенова/