

ПРОФИЛИРАНА ГИМНАЗИЯ „НАЙДЕН ГЕРОВ“

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

Утвърждавам

Директор:



КОНСПЕКТ ИЗБИРАЕМ МОДУЛ :

ПРИЛОЖНА ХИМИЯ

1. Свободна енергия в равновесни системи. Фактори, влияещи върху химичното равновесие
2. Скорост на химичните реакции. Фактори, влияещи върху скоростта на химичните процеси
3. Катализа
4. Дисперсни системи
5. Колоидно – дисперсни системи. Свойства на колоидно – дисперсните системи
6. Разтвори. Общи свойства на разтворите
7. Разтвори на електролити. Силни и слаби електролити
8. Киселини и основи
9. Йонно произведение на водата. рН на разтворите
10. Соли. Хидролиза на соли
11. Окислително – редукционни процеси
12. Квантовомеханични представи за строежа на атома. Състояние на електрона в електронната обвивка. Строеж на електронната обвивка
13. Периодичен закон и съвременните представи за строежа на атома

14. Величини, характеризиращи свойствата на атомите
15. Същност на химичната връзка. Видове ковалентни химични връзки
16. Насоченост на ковалентните връзки. Хибридизация на атомните орбитали
17. Йонна химична връзка. Йонни съединения
18. Първа (I A) група
19. Втора (II A) група
20. Трета (III A) група. Алуминий
21. Четвърта (IV A) група. Въглерод. Олово
22. Пета (V A) група. Азот. Фосфор
23. Шеста (VI A) група. Кислород. Сяра
24. Седма (VII A) група
25. Първа (I Б) група. Мед и сребро
26. Втора (II Б) група. Цинк
27. Осма (VIII Б) група. Желязо
28. Прости вещества
29. Оксиди
30. Хидроксиди
31. Оксокиселини
32. Водородни съединения
33. Соли

Изготвил:


/Даниела Младенова/