**КОНСПЕКТ**

по ХООС 10 клас – ООП

1. Топлинен ефект на химична реакция.
2. Закон на Хес.
3. Скорост на химичните процеси.
4. Фактори, влияещи върху скоростта на химичните процеси.
5. Катализа. Катализатори.
6. Химично равновесие.
7. Фактори, влияещи върху химичното равновесие.
8. Разтвори.
9. Концентрация на разтворите. Разтворимост.
10. Свойства на разтворите. Парно налягане.
11. Свойства на разтворите. Дифузия и осмоза.
12. Електролитна дисоциация.
13. Особености на електролитната дисоциация. Водата като електролит.
14. Киселини и основи.
15. Соли.
16. Химични реакции между водни разтвори на електролити.
17. Йонообменни реакции.
18. Хидролиза на соли.
19. Степен на окисление.
20. Окислително – редукционни процеси.
21. Активност на металите.
22. Материали.
23. Металите и сплавите като материали.
24. Силикатни материали. Стъкло и керамика.
25. Полимери.
26. Пластмаси.
27. Каучук.
28. Естествени и химични влакна.