

## ОСНОВНЫЕ ТЕРМИНЫ ЗА КУРС ХИМИИ 8 КЛАССА

1. Химические явления или реакции.
2. Физические явления.
3. Признаки химических реакций.
4. Химический элемент.
5. Атом.
6. Молекула.
7. Абсолютная атомная масса.
8. Абсолютная молекулярная масса.
9. Относительная атомная масса.
10. Относительная молекулярная масса.
11. Моль.
12. Молярная масса.
13. Число Авогадро.
14. Закон Авогадро.
15. Молярный объём.
16. Простые вещества.
17. Сложные вещества.
18. Закон сохранения массы веществ (автор закона, год открытия).
19. Экзотермическая реакция.
20. Эндотермическая реакция.
21. Оксиды (определение + виды оксидов с примерами).
22. Основания (определение + виды оснований с примерами).
23. Кислоты (определение + виды кислот с примерами).
24. Кислая соль (определение + примеры).
25. Основная соль (определение + примеры).
26. Средняя соль (определение + примеры).
27. Металлы.
28. Неметаллы.
29. Изотопы.
30. Энергетический уровень.
31. Электронное облако.
32. Принцип Паули.
33. Принцип Гунда.
34. Особенности изменения атомного радиуса в периодах слева направо (с объяснениями).
35. Особенности изменения атомного радиуса в группах сверху вниз (с объяснениями).
36. Особенности изменения электроотрицательности в периодах слева направо (с объяснениями).
37. Особенности изменения электроотрицательности в группах сверху вниз (с объяснениями).
38. Особенности изменения металлических и неметаллических свойств в группах сверху вниз (с объяснениями).
39. Особенности изменения металлических и неметаллических свойств в периодах слева направо (с объяснениями).
40. Ковалентная химическая связь.
41. Ковалентная неполярная химическая связь.
42. Ковалентная полярная химическая связь.
43. Ионная химическая связь.
44. Электроотрицательность.
45. Степень окисления.
46. Бинарные соединения.
47. Валентные электроны.
48. Электролитическая диссоциация.
49. Электролиты.
50. Неэлектролиты.
51. Степень диссоциации.
52. Слабые электролиты (определение и все примеры).

53. Сильные электролиты (определение и все примеры).
54. Реакции соединения.
55. Реакции разложения.
56. Реакции двойного обмена.
57. Реакции замещения.
58. Окисление и восстановление.
59. Окислитель и восстановитель.
60. Окислительно-восстановительные реакции.
61. Индикаторы (лакмус и фенолфталеин, их цвет в кислой, щелочной и нейтральной среде).