**Перечень зачетных вопросов для студентов 1 курса**

**специальности «Переводческое дело», квалификации «Переводчик»,**

**по дисциплине «Химия»**

1. Что такое атом и из каких частиц он состоит?
2. Что называют молекулой?
3. Рассчитайте массовую долю кислорода в воде (H₂O).4. Что такое химический элемент?
5. Как записываются простые и сложные вещества?
6. Найдите массовую долю углерода в углекислом газе (CO₂).7**.** Что такое химическая формула вещества?
8. В чём разница между физическим и химическим явлением?
9. Определите массовую долю водорода в аммиаке (NH₃).10. Что такое валентность?
11. Назовите признаки химической реакции.
12. Найдите массовую долю серы в сероводороде (H₂S).13. Объясните закон сохранения массы веществ.
14. Как составить химическое уравнение?
15. Вычислите массовую долю кальция в кальций оксиде (CaO).16. Что такое простые вещества?
17. Чем отличается атом от иона?
18. Найдите массовую долю алюминия в Al₂O₃.19. Дайте определение химической реакции.
20. Как изменяется скорость реакции?
21. Вычислите массовую долю азота в нитрате аммония (NH₄NO₃).22. Что такое оксиды? Приведите пример.
23. Что означает индекс в химической формуле?
24. Найдите массовую долю магния в MgCl₂.25. Что такое периодическая система элементов?
26. Как обозначается химический элемент в таблице Менделеева?
27. Рассчитайте массовую долю натрия в Na₂CO₃.28. Что показывает относительная атомная масса?
29. Как найти молекулярную массу вещества?
30. Найдите массовую долю водорода в воде (H₂O).31. Что такое кислоты? Приведите пример.
32. Что происходит при реакции между кислотой и основанием?
33. Рассчитайте массовую долю хлора в HCl.34. Что такое основания? Приведите пример.
35. Как определить валентность по формуле соединения?
36. Найдите массовую долю калия в KOH.37. Что такое соли?
38. Как можно получить соль в лаборатории?
39. Вычислите массовую долю натрия в NaCl.40. Что такое степень окисления?
41. Как определить степень окисления элементов в веществе?
42. Найдите массовую долю серы в H₂SO₄.43. Что такое реакция обмена?
44. Какие условия необходимы для её протекания?
45. Рассчитайте массовую долю фосфора в P₂O₅.46. Что такое реакция соединения? Приведите пример.
47. В каких случаях происходит реакция разложения?
48. Найдите массовую долю углерода в метане (CH₄).49. Что такое электролиты?
50. Какие вещества являются электролитами?
51. Вычислите массовую долю кальция в Ca(OH)₂.52. Что такое индикаторы? Назовите примеры.
53. Что показывает цвет индикатора в кислоте и щёлочи?
54. Найдите массовую долю водорода в H₂SO₄.55. Как определить массу вещества по формуле?
56. Как записывают химические уравнения реакций?
57. Рассчитайте массовую долю азота в NH₃.58. Что такое реакция горения?
59. Какие вещества могут гореть?
60. Найдите массовую долю углерода в C₂H₆.61. Что показывает коэффициент в химическом уравнении?
62. Что называют коэффициентом?
63. Найдите массовую долю алюминия в AlCl₃.64. Что называют молем вещества?
65. Как найти количество вещества?
66. Рассчитайте массовую долю кислорода в H₂O₂.67. Как определить массовую долю элемента по формуле?
68. Что означает "массовая доля элемента"?
69. Вычислите массовую долю натрия в Na₂SO₄.70. Что такое химическая связь?
71. Виды химических связей.
72. Найдите массовую долю хлора в NaClO₃.73. Что такое ионная связь?
74. Примеры веществ с ионной связью.
75. Рассчитайте массовую долю магния в MgO.