**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.