**Вопросы для подготовки студентов 1 курса к обобщающему занятию по теме «Химические реакции»**

1. Что такое химическая реакция?
2. Какие типы химических реакций вам известны?
3. В чем причина выделения и поглощения тепла в химических реакциях?
4. Что такое тепловой эффект реакции?
5. Какие химические уравнения называются термохимическими?
6. Дать определение скорости гомогенной реакции. Формула скорости гомогенной реакции
7. Дать определение скорости гетерогенной реакции. Формула скорости гетерогенной реакции
8. Что такое энергия активации?
9. Перечислите факторы, влияющие на скорость реакции
10. Как зависит скорость реакции от концентрации? Закон действующих масс.
11. Как зависит скорость реакции от температуры? Правило Вант-Гоффа
12. Какие вещества называются катализаторами? Ингибиторами?
13. Какие реакции называются окислительно-восстановительными?
14. Дайте определения понятиям: окислитель, восстановитель, окисление, восстановление
15. Перечислите типы ОВР? Дайте их определение
16. Что такое электролит? Неэлектролит?
17. Что такое электролитическая диссоциация?
18. Какие классы веществ являются электролитами?
19. Какая величина характеризует силу электролита?
20. Приведите примеры сильных, средних и слабых электролитов
21. Какие реакции называются реакциями ионного обмена? Каковы условия их протекания?
22. Дайте определение понятия гидролиз солей?
23. Перечислите типы гидролиза. Какова реакция среды растворов таких солей?
24. Приведите примеры солей, относящихся к разным типам гидролиза
25. Какие органические вещества подвергаются гидролизу?

***Контрольная работа включает в себя задания следующего характера:***

1. Дать характеристику химической реакции по известным признакам
2. Как нужно изменить условия: концентрация веществ, давление, температура системы, -чтобы сместить равновесие в сторону прямой? обратной реакции?
3. Какие из перечисленных веществ способны гидролизоваться? Составьте уравнения реакций гидролиза
4. Составить уравнения возможных реакций в молекулярном и ионном виде между веществами
5. Задача на растворы