Составила тест учитель химии и биологии Хамзина Гульжан Минуллаевна.

Р.Казахстан

Маржанбулакская средняя школа

Актюбинской области.

**Тесты на тему «Скорость химической реакции»**

1. Раздел химии изучающий скорости химических реакции , называется:

А) физика Б) коллоидная химия В) кинетика Г) кибернетика

2. Какая реакция протекает в одной фазе:

А) гомогенная Б) гетерогенная В) обмена Г) горения

3. Изменение количества вещества, вступившего в реакцию или образовавшегося при реакции , за единицу времени в единице объема системы:

 А) скорость химической реакции Б) скорость гомогенной реакции

В) скорость гетерогенной реакции Г) нет верного ответа

4. t – это: А) объем системы Б) промежуток времени В) площадь поверхности фаз Г) скорость

5. Реакции протекающие на поверхности соприкосновения фаз:

 А) гомогенная Б) гетерогенная В) обмена Г) горения

6. Изменение количества вещества, вступившего в реакцию или образовавшегося при реакции , за единицу времени в единице площади поверхности фаз:

 А) скорость химической реакции Б) скорость гомогенной реакции

В) скорость гетерогенной реакции Г) нет верного ответа

7. S – это: А) объем системы Б) промежуток времени В) площадь поверхности фаз Г) скорость

8. Сколько стадии можно выделить в гетерогенной реакции: А) 1 Б) 2 В) 3 Г)4

9. Основной закон химической кинетики называют:

 А) законом действующих масс Б) закон Гей-Люссака В) закон Ома Г) закон Ньютона

10. Формула закона химической кинетики:

 А) M=u \* Б) u =kcAcB В) uгом.= с

11. При увеличении температуры в 2-4 раза на каждые10°С скорость химических реакции:

 А) уменьшается Б) увеличивается В) не изменяется

12. коэффициент Вант – Гоффа обозначается: А) ν Б)γ В)φ Г)ω

13. Как называется процесс, когда из неактивных молекул можно сделать активными:

 А) дезактивацией Б) активацией В) депортацией Г) реабилитацией

14. Явления увеличения скорости реакции в присутствии катализатора называется:

 А) катализатором Б) катализом В) автокатализом Г) каталитическим

15. Измерение энергии активации: А) моль Б) г/ л В) кДЖ/моль Г) литр

16. Вещества, замедляющие и увеличивающие скорость химической реакции:

 А) ингибитор – катализатор Б) катализ – автокатализ

 В) индикаторы Г) нет верного ответа

17. Химические реакции протекающие в присутствии катализаторов называются реакции:

А) нейтрализации Б) окислительно -восстановительными В) каталитическими Г)термохимическими

18. Адсорбция и десорбция - это процессы соответственно:

 А) Поглощения и выделения газообразных веществ поверхностью твердых веществ

 Б) Выделения и поглощения газообразных веществ поверхностью твердых

В) Поглощения и выделения растворенных веществ поверхностью твердых веществ Г) Поглощение и удерживание на своей поверхности газы и растворенные вещества

19. Вещества , на поверхности которых происходит адсорбция, называют:

А) дисорбенты Б) ферменты В) адсорбенты Г) каталитические яды

20. Кто из ученых КазССР внес большой вклад в исследования состояния катализаторов:

А) М.И. Усанович Б) Д.В. Сокольский В) Б.А. Беремжанов Г) Н.Н. Нурахметов

21. Процесс изменения концентраций, вызванный нарушением равновесия называется:

А) химическим равновесием Б) смещением В) равновесным

22. Ферменты – это:

А) химический катализатор Б) ингибитор В) биологический катализатор

23. Динамическое равновесие это когда: А) реакция продолжается с равной скоростью Б)реакция не идет до конца В) реакции остаются не низменными

24. При повышении температуры равновесие смещается:

А) эндотермической Б) экзотермической В) нет верного ответа Г) верны ответы А и Б

25. При понижении температуры равновесие смещается:

А) эндотермической Б) экзотермической В) нет верного ответа Г) верны ответы А и Б