МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ

БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ

ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

**«БРАТСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»**

Кафедра иностранных языков

**Контрольная работа**

**По дисциплине «Английский язык»**

Вариант 5

Выполнил:

Студент группы ИСиТз-19 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Насачевская Д.А.

Проверил: к. ф. н., доцент \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Трушкова Л.О.

Братск 2020

ВАРИАНТ № 5

**1.Прочитайте и устно переведите текст.**

Химическая кинетика.

Химическая кинетика (движение)- это изучение скоростей химических реакций. В мире вокруг нас происходят миллиарды химических реакций; некоторые из них медленные, а другие быстрые. Для того чтобы дерево загнило, могут потребоваться годы, в то время как горение спички всего мгновение. Химическая кинетика пытается понять факторы, которые контролируют скорость химических реакций. Этими факторами являются концентрация, давление и площадь поверхности, природа реагирующих веществ, температура и катализаторы.

Некоторые вещества, естественно, более реактивные, чем другие. Например, если металлы магний, цинк и медь, сбросить в соляную кислоту в отдельных пробирках, то получатся три совершенно разных результата. Магний потребляется в течение нескольких секунд, цинк не потребляется, но занимает гораздо больше времени, а медь не показывает никакой реакции. Следовательно, магний является более реакционноспособным, чем цинк и медь.

Температура влияет на скорость химической реакции двумя способами. Во-первых, молекулы движутся быстрее в горячей системе, чем в холодной, поэтому они будут сталкиваться чаще, если движутся быстрее. Во- вторых, повышение температуры увеличивает скорость реакции за счет ее влияния на энергию столкновения (известную как энергия активации) молекул. Более высокие температуры дают молекулам энергию для мощного столкновения. Если они сталкиваются с менее чем определенным количество энергии, то они просто отскакивают друг от друга без изменений.

Наконец, катализатор представляет собой вещество, которое увеличивает скорость химической реакции, не расходуясь при реакции.

**2. Выберите правильный вариант ответа на вопросы по содержанию текста.**

1. What does the rate of reaction depend on?

a) depends on different factors;

2. What metal is more reactive?

b) magnesium;

3. How does the temperature affect the rate of a chemical reaction?

c) can travel faster, and with more energy.

**3. Закончите предложения в соответствии с содержанием прочитанного текста**.

4. Chemical kinetics attempts … that control the rates of chemical reactions.

b) to understand the factors that;

5. … give molecules the energy to collide forcefully.

b) Higher temperatures;

6. Molecules move faster in … than in a cold one.

a) in a hot system;

7. … is a substance that increases the rate of a chemical reaction.

c) The catalyst.

8. In the world around us … occur.

a) billions of reactions;

**4. Подберите эквивалент к данному русскому слову.**

9. потреблять

c) consume;

10. фактор

c) factor.

11. влиять

a) to affect;

12. увеличивать

**b) increase;**

13. энергия

b) energy;

14. объем

c) volume;

15. количество

a) quantity;

**5. Соотнесите слово с его определением.**

16.rate( темп ) - the speed at which something happens within particular period of time ( скорость, с которой что-то происходит в течение определенного периода времени );

17.rot ( гниение ) - decay( распад );

18.force ( влияние ) - one moving object crashes into another ( один движущийся объект врезается в другой );

19.catalyst ( катализатор ) - a substance that without being affected increases speed of chemical reaction ( вещество, которое без воздействия увеличивает скорость химической реакции );

20.consumed ( поглощенный ) -as if eaten up **(** как будто съедены );

21.collide (сталкиваются ) - strength and power **(** прочность и мощность );

22. temperature ( температура ) - degree of heat or cold **(**степень тепла или холода).

**6. Выберите правильную видовременную форму глагола и письменно переведите предложения на русский язык.**

23. New alloys … during last decades.

a) were appearing;

Новые сплавы появились в течение последних десятилетий.

24. The green light on the panel … that the system is on.

b) indicates;

Зеленый свет на панели показывает что система включена.

25. Computers … nearly everything we do in the modern life.

c) control.

Компьютеры контролируют практически все, что мы делаем в современной жизни.

26. Engineers…their researches in the aerospace this year.

a) have completed;

Инженеры завершили свои исследования в аэрокосмической отрасли в этом году.

27. Greenwich … on the River Thames, five miles from London.

b) is;

Гринвич находится на реке Темзе, в пяти милях от Лондона

**7. Заполните пропуски модальными глаголами и их эквивалентами и письменно переведите предложения на русский язык.**

28. Current traffic management problems …be connected with old city planning.

a) may;

Текущие проблемы управления движением могут быть связаны со старым городским планированием.

29. To build a reliable supersonic plane one … to overcome some technological difficulties.

b) will have;

Чтобы построить надежный сверхзвуковой самолет, нужно будет преодолеть некоторые технологические трудности.

30. One … say that there are two types of engine: the petrol engine and the diesel engine.

b) could;

Можно сказать, что есть два типа двигателей: бензиновый и дизельный.

31. Materials used for constructing buildings … be strong enough to withstand the high temperature.

b) must;

Материалы, используемые для строительства зданий, должны быть достаточно прочными, чтобы выдерживать высокие температуры.

32. The night vision system … to be small enough to be used in automobiles.

c) can.

Система ночного видения может быть достаточно маленькой, чтобы использоваться в автомобилях.

**8. Заполните пропуски прилагательными в нужной форме и письменно переведите предложения на русский язык.**

33. The … way of solving traffic problems is to use more widely public transportation.

b) best;

Лучший способ решения транспортных проблем - это более широкое использование общественного транспорта.

34. Buses require … parking lots.

c) more.

Автобусы требуют больше парковок

35. They use … road space per passenger than private cars.

b) much;

Они используют больше места на одного пассажира, чем частные машины.

**9. Письменно переведите текст.**

Дух Лондона

У Лондона часто создается впечатление, что он чувствует себя более комфортно со своим прошлым, чем с настоящим. От всемирно известных достопримечательностей собора Святого Павла, Букингемского дворца и Лондонского Тауэра до традиционных и знаменитых двухэтажных автобусов, театров и многих грандиозных отелей - столица Англии предлагает своим посетителям путешествие по многовековой истории. Город выглядит так, как будто его оживили. Город обрел новое сердце вдоль забытого берега реки. Вы увидите, что старые склады были превращены в галереи, магазины и клубы. Столица известна своей популярной культурой, музыкой, клубами, уличной модой и изобразительным искусством.