

ГОСУДАРСТВЕННОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«ПРИДНЕСТРОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИМ. Т.Г. ШЕВЧЕНКО»



ЕСТЕСТВЕННО-ГЕОГРАФИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

КАФЕДРА ХИМИИ И МПХ

«Утверждаю»
Заведующий кафедрой
Химии и МПХ

доц. *Т.В. Щука* Щука Т.В.

Протокол №2 от 17.09.2022 г.

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
по учебной дисциплине

«ХИМИЯ»

Направление подготовки:

2.23.03.03 «Эксплуатация транспортно-технологических машин и комплексов»

Профиль подготовки

«Автомобили и автомобильное хозяйство»

Бакалавр

Форма обучения:

Очная, заочная 5 лет, заочная 3 года 6 месяцев

(в комбинированном формате)

Разработчик:

Ст. преподаватель *Н.К. Попова* Попова Н.К.

г. Бендеры, 2022

1. **Как называется закон, описывающий постоянство состава вещества?**

- 1) Закон кратных отношений
- 2) Закон постоянства состава
- 3) Закон Авогадро
- 4) Закон сохранения массы

2. **Единица измерения количества вещества в системе СИ:**

- 1) Грамм
- 2) Литр
- 3) Моль
- 4) Килограмм

3. **Какой процесс характеризуется выделением энергии?**

- 1) Эндотермический
- 2) Экзотермический
- 3) Каталитический
- 4) Равновесный

4. **Что такое скорость химической реакции?**

- 1) Время проведения реакции
- 2) Изменение концентрации реагентов или продуктов во времени
- 3) Энергия активации
- 4) Константа равновесия

5. **Как называется вещество, ускоряющее химическую реакцию?**

- 1) Ингибитор
- 2) Катализатор
- 3) Реагент
- 4) Продукт

6. **Какая среда является нейтральной?**

- 1) $\text{pH} < 7$
- 2) $\text{pH} = 7$
- 3) $\text{pH} > 7$
- 4) Все ответы верны

7. **Пример органического вещества:**

- 1) Вода
- 2) Углекислый газ

- 3) Метан
- 4) Хлорид натрия

8. Что определяет растворимость вещества?

- 1) Температура
- 2) Давление
- 3) Природа растворителя
- 4) Все ответы верны

9. Как называется процесс растворения с выделением тепла?

- 1) Эндотермический
- 2) Экзотермический
- 3) Гидролиз
- 4) Диссоциация

10. Основной продукт электролиза воды:

- 1) Водород и кислород
- 2) Азот и кислород
- 3) Водород и азот
- 4) Вода

11. Что происходит при коррозии металла?

- 1) Окисление
- 2) Восстановление
- 3) Гидролиз
- 4) Растворение

12. Какой газ выделяется при взаимодействии металлов с кислотами?

- 1) Водород
- 2) Азот
- 3) Кислород
- 4) Углекислый газ

13. Основная частица вещества:

- 1) Молекула
- 2) Атом
- 3) Ион
- 4) Электрон

14. Какая связь образуется при передаче электронов?

- 1) Ковалентная
- 2) Ионная
- 3) Водородная
- 4) Металлическая

15. Чем определяется химическая активность элемента?

- 1) Строением ядра
- 2) Количеством электронов на внешнем уровне
- 3) Массой атома
- 4) Радиусом атома

16. Как называется число протонов в ядре атома?

- 1) Массовое число
- 2) Атомный номер
- 3) Валентность
- 4) Заряд ядра

17. Какая частица имеет отрицательный заряд?

- 1) Протон
- 2) Нейтрон
- 3) Электрон
- 4) Позитрон

18. Вещество, состоящее из одинаковых атомов:

- 1) Смесь
- 2) Простое вещество
- 3) Соединение
- 4) Раствор

19. Сколько электронов на внешнем уровне у атома кислорода?

- 1) 4
- 2) 6
- 3) 8
- 4) 2

20. Как называется взаимодействие между молекулами?

- 1) Ионная связь
- 2) Водородная связь

3) Ковалентная связь

4) Электростатическая связь