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.

Щука Т.В.

Протокол №2 от 6.09.2023 г.

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

по учебной дисциплине

Б1.0.13 ХИМИЯ

Специальность

23.05.01 Наземные транспортно-технологические средства

специализация

«Автомобильная техника в транспортных технологиях»

Квалификация (степень)

инженер

Форма обучения

ОЧНАЯ 5 лет ЗАОЧНАЯ 6лет ЗАОЧНАЯ 4 года 6 месяцев

ГОД НАБОРА 2023

Разработчик ст. преподаватель

Н.К. Попова

6.09. 2023 г.

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) $pH < 7$
	2) $pH = 7$
	3) $pH > 7$
	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