

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Романчук Иван Сергеевич
Должность: Ректор
Дата подписания: 02.06.2026 09:46:17
Уникальный программный ключ:
e68634da050325a9234284dd96b4f0f8b288e139

Приложение № 2 к рабочей программе
учебного предмета

ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Химия

Закрытая часть

Итоговая аттестация (дифференцированный зачет в виде тестирования)

Задание	Ключ
1. Выберите один верный вариант ответа. Только простые вещества расположены в ряду: А. P_2O_5 , Al, Na_2SO_3 , $Ca(OH)_2$ Б. Cu, H_2 , P, Hg В. Mn_2O_7 , $ZnCl_2$, $Ba(OH)_2$, H_3PO_4	Б
2. Выберите один верный вариант ответа. Кислоты-это А. сложные вещества, в которых атомы металла соединены с одной или несколькими OH-группами Б. сложные вещества, которые состоят из атомов металла и кислорода В. сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.	В
3. Выберите один верный вариант ответа. Одноосновной кислородосодержащей кислотой является: А. HCl Б. HNO_3 В. H_2S	Б
4. Выберите один верный вариант ответа. Приведите правильное название вещества H_2SO_4: А. оксид серы (IV). Б. серная кислота; В. соляная кислота; Г. оксид серы (IV).	Б
5. Выберите один верный вариант ответа. Укажите ряд, содержащий только кислотные оксиды: А. Na_2O , CaO, PbO_2 , SiO_2 ; Б. SiO_2 , SO_2 , N_2O_5 , Cl_2O_7 ; В. Al_2O_3 , ZnO, BeO, Cr_2O_3	Б
6. Выберите один верный вариант ответа. Щелочи – это: А. растворимые в воде основания Б. нерастворимые в воде основания В. сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород	А
7. Выберите один верный вариант ответа. Основания вступают в реакции с: А. металлами и кислотными оксидами Б. кислотами и солями В. кислотными и основными оксидами Г. кислотами и неметаллами	Б
8. Выберите один верный вариант ответа. Укажите правильное название соли $NaNO_3$: А. нитрат натрия;	А

Б. гидроксид натрия; В. амид натрия	
9. Выберите один верный вариант ответа. Солеобразующие оксиды классифицируют на: А. основные и кислотные Б. основные, кислотные, безразличные В. основные, кислотные, амфотерные	В
10. Выберите один верный вариант ответа. Оксиды образуются при взаимодействии А. металла и неметалла Б. кислоты и основания В. простого вещества и кислорода	В
11. Выберите один верный вариант ответа. Неметаллические свойства у элементов главных подгрупп усиливаются: А. слева направо и сверху вниз Б. справа налево и сверху вниз В. слева направо и снизу вверх	В
12. Выберите один верный вариант ответа. Среди перечисленных элементов типичным металлом является: А. магний Б. водород В. кислород	А
13. Выберите один верный вариант ответа. Какое из веществ является электролитом: А. сахар Б. поваренная соль; В. оксид кремния.	Б
14. Выберите один верный вариант ответа. Как называются частицы, которые в растворе будут двигаться к аноду: А. катионы; Б. атомы; В. электроны .	А
15. Выберите один верный вариант ответа. Чему равна степень окисления азота в N_2O_5, А. -2 Б. +2 В. +5	В
16. Выберите один верный вариант ответа. Из каких остатков молекул состоит крахмал? А. лактозы Б. глюкозы В. фруктозы	Б
17. Выберите один верный вариант ответа. Определите тип соли $(CuOH)_2CO_3$: А. оснóвная Б. смешанная В. кислая	А
18. Выберите один верный вариант ответа. Укажите ряд, содержащий только кислотные оксиды: А. Na_2O , CaO , CO_2 Б. SO_2 , CuO , CrO_3	В

В. SO_3 , CO_2 , P_2O_5	
19. Выберите один верный вариант ответа. Какое из веществ при растворении в воде образует кислоту: А. NaCl Б. CaO В. SO_3	В
20. Выберите один верный вариант ответа. Какое соединение является представителем кислородосодержащих кислот? А. H_2SO_3 Б. HCl В. SO_2	А