

Тесты по теме Титриметрические методы анализа

Тесты по теме «Титриметрические методы анализа. Основные понятия» с ответами

№	Вопросы	Варианты ответа			
		а	б	в	г
1	Титриметрия – ... метод анализа.	Химический	Физико-химический	Физический	Химико-физический
2	Титриметрия – ... метод анализа.	Объёмный	Весовой	Гравиметрический	Концентрационный
3	Титриметрия основана на точном измерении...	Массы анализируемого объекта и стандартного образца	Массы анализируемого объекта	Объёмов растворов известной и неизвестной концентрации	Объёма раствора неизвестной концентрации
4	Титрант...	Вещество известного состава	Раствор с точно известной концентрацией	Анализируемый раствор	Вещество неизвестного состава
5	Титр – это...	Масса вещества в 1 л раствора (г/л)	Концентрация раствора (г/мл)	Количество вещества в 1 л раствора (моль/л)	Масса вещества в 100 г раствора
6	Титрование...	Постепенное добавление раствора к другому раствору до точки эквивалентности	Постепенное добавление раствора к другому раствору до окончания реакции	Сливание двух растворов до окончания реакции	Осаждение вещества при добавлении раствора известной концентрации
7	Точка эквивалентности...	Характеризует количество эквивалентов вещества растворов известной и неизвестной концентрации	Момент окончания титрования	Соответствует равенству $n_1 \cdot z_{\text{экв}} = n_2 \cdot z_{\text{экв}}$	Момент окончания реакции
8	Точку эквивалентности можно определить по резкому изменению...	Концентрации раствора	Мутности раствора	электропроводности раствора	Окраски раствора

9	В титриметрии используются реакции...	В которых можно фиксировать точку эквивалентности	Протекающие с небольшой скоростью	Протекающие обратимо	В которых протекают побочные процессы
10	Титриметрия подразделяется на ... титрование	Обменное	Индикаторное	Кислотно-основное	Осадительное
11	По методу прямого титрования титруют...	До точки эквивалентности	До изоэлектрической точки	До полного осаждения анализируемого вещества	До изотонической точки
12	По методу замещения...	Устойчивые вещества замещают нестойкими	Нестойкие вещества замещают устойчивыми	Хорошо растворимые вещества замещают труднорастворимыми	Сильные электролиты замещают слабыми электролитами
13	При обратном титровании...	Применяют избыток титранта	Титруют до точки эквивалентности и точки электронейтральности	Применяют избыток индикатора	Применяют два титранта
14	Нормальность раствора – это...	Эквивалентная концентрация	Молярная концентрация	Массовая доля растворённого вещества	Молярная концентрация
15	Найдите правильное соответствие	Приготовленные растворы – стандартные растворы	Установленные растворы – стандартизованные растворы	Метод пипетирования – титрование раствора всего образца	Метод отдельных навесок – титрование отдельных порций раствора образца

Ответы на тесты по по теме «Гравиметрические методы анализа»

Вопрос	Вариант ответа	Вопрос	Вариант ответа
1	а	9	а
2	а	10	в, г
3	в	11	а
4	б	12	б
5	б	13	а, г
6	а, б	14	а
7	б, в, г	15	а, б
8	в, г		