

Окислительно-восстановительное титрование

1. Заполните пропуски

1. Методы оксидиметрии основаны на применении реакций _____.
2. Рабочими растворами в оксидиметрии являются растворы _____ или _____.
3. Для протекания реакции необходима разность _____.

2. Соответствие пар титрантов и стандартных редокс-потенциалов:

- KMnO_4 — ____ В
- I_2 — ____ В
- NaNO_2 — ____ В

3. Найдите верное утверждение:

- a) Титрант в перманганатометрии — KMnO_4 , эквивалентная масса которого равна 158.04 г/моль.
- b) Иодометрия использует только восстановителей в качестве рабочего раствора.
- c) Разность потенциалов реагирующих пар должна быть ниже 0.4 В для проведения анализа.

4. Расположите этапы проведения окислительно-восстановительного титрования в правильном порядке:

1. Проведение реакции.
2. Определение точки эквивалентности
3. Подготовка раствора титранта.
4. Вычисление концентрации вещества.
5. Расчёт эквивалентной массы титранта.

Ответ: __ → __ → __ → __ → __

5. Отметьте правильный ответ:

- 1) Для расчёта редокс-потенциала используется уравнение ____.
- A. Скорости реакции
 - B. Нернста
 - C. Аррениуса