

Сущность титриметрического анализа

1. Заполните пропуски:

1. Титриметрические методы отличаются _____ и высокой точностью.
2. Индикаторы используются для определения _____ реакции.
3. Важнейшее условие для реакций в титриметрии: реакция должна проходить без _____ реакций.
4. Точка эквивалентности определяется с помощью _____.
5. Титрованные растворы с точно известной концентрацией называются растворами с _____ титром.

2. Сопоставьте методы с его описанием:

1. Количественное определение металлов с использованием трилона Б →
 2. Определение галогенидов с использованием AgNO_3 →
 3. Окисление или восстановление веществ с использованием йода →
 4. Титрование кислот растворами щелочей →
- A. Йодометрия B. Аргентометрия C. Комплексометрия D. Ацидиметрия

3. Выберите верные утверждения:

- A) Индикаторы в титриметрии всегда меняют окраску после завершения реакции.
- B) Все реакции в титриметрии должны быть обратимыми.
- C) В аргентометрии для титрования используют KMnO_4 .
- D) Прямое титрование наиболее распространено из-за простоты.

4. Ответьте на вопросы:

1. Как называется реакция, используемая в окислительно-восстановительном титровании?
 - a) Комплексообразование
 - b) Осаждение
 - c) Окисление-восстановление
2. Какой метод используется для определения кальция?
 - a) Йодометрия
 - b) Комплексометрия
 - c) Аргентометрия
3. Какой титрант используется в перманганатометрии?
 - a) NaOH
 - b) HCl
 - c) KMnO_4