

Кислотно-основное титрование

1. Заполните пропуски в тексте:

- 1) Для определения точки эквивалентности в методе нейтрализации применяют_____.
- 2) Интервал pH, в котором индикатор меняет цвет, называется_____.
- 3) Значение pH, при котором заканчивают титрование с данным индикатором, называется_____.

2. Соедините титранты с их установочными веществами.

Титрант	Установочное вещество
HCl	C ₆ H ₅ COOH
NaOH	Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O
H ₂ SO ₄	Na ₂ CO ₃
KOH	H ₂ C ₂ O ₄ ·2H ₂ O

3. Завершите уравнения реакций.

1. $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow$ _____
2. $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^- \rightarrow$ _____

4. Заполните таблицу, используя данные из текста.

Индикатор	pT	Интервал перехода pH
Тропеолин 00	2.0	1.4-3.2
Метиловый оранжевый	_____	_____
Лакмус	7.0	_____
Фенолфталеин	_____	8.2-10.0

(Ответы: 4.0; 3.1-4.4; 5.0-8.0; 9.0.)