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_6H_5COOH
NaOH	$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$
H_2SO_4	Na_2CO_3
KOH	$H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$

3. Завершите уравнения реакций.

1. $H^+ + OH^- \rightarrow$ _____
2. $H_3O^+ + OH^- \rightarrow$ _____

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.)

LIVEWORKSHEETS