

Расчет необходимого объема удобрения для внесения

Объем удобрения, мл.=
требуемая дозировка, мг/л x
объем аквариума, л : концентрацию
вещества в удобрении, г/л

Пересчет азота в нитрат и фосфора в фосфат

- Нитрат = азот $\times$ 4,43
($\text{NO}_3 = \text{N} \times 4,43$)
- Фосфат = фосфор $\times$ 3,07
($\text{PO}_4 = \text{P} \times 3,07$)

Приготовление монорастворов макроэлементов

Нитрат – 163гр. KNO_3 долить водой до 1 л.
(концентрация нитрата – 100г./л. (NO_3))

Фосфат – 14,3гр. KH_2PO_4 долить водой до 1 л.
(концентрация фосфата – 100г./л. (PO_4))

Калий – 120гр. K_2SO_4 долить водой до 1 л.
(концентрация калия – 50г./л. (K))

Определение среднедневного потребления макроэлементов

	Тест NO3	Внесено NO3 мл.	Тест PO4	Внесено PO4 Мл.
подмена	10		1	
ПН				
ВТ				
СР				
ЧТ				
ПТ				
СБ				
ВС				
Итого				

Определение среднесуточного потребления макроэлементов

	Тест NO3	Внесено NO3 мл.	Тест PO4	Внесено PO4 Мл.
подмена	10		1	
ПН	5	5	0,5	5
ВТ	0	10	0	10
СР	0	10	0	10
ЧТ	10	0	0,5	5
ПТ	5	5	0	10
СБ	5	5	1	0
ВС	0	10	0	10
Итого		40		50

- Дневная доза нитрата – $40 / 7 = 6$ мл.
- Дневная доза фосфата – $50 / 7 = 7$ мл.