

Дано:	Решение:
$U(NaOH) = 100 \text{ мм}$ $t_H = 0,24$ $m(NaOH) = ?$	$m = \frac{C_2 \cdot V \cdot M_2}{1000} \quad \quad M_2 = M \cdot f(\alpha) \quad \quad f(\alpha) = \frac{1}{2}$ $1) f(\alpha) = \frac{1}{2} = 1;$ $2) M(NaOH) = 23 + 16 + 1 = 40 \text{ г/моль};$ $3) M_2 = 40 \text{ г/моль} \cdot 1 = 40 \text{ г экв/моль};$ $4) m = \frac{0,24 \cdot 100 \text{ мм} \cdot 40 \text{ г экв/моль}}{1000} = 0,82$

Алгоритм приготовления р-ра израсходованного раствора:

- 1) выбрать посуду и оторубить:
 - весы электронные;
 - раствор;
 - мерная колба (100 мм);
 - воронка;
 - хим. стакан;
 - мензурка
- 2) на весах отмерить 0,82 г порошка в-во.

развесить:

 - 500 мм
 - 200 мм
 - 100 мм
- 3) порош. в-во через воронку перелить в колбу (100 мм); предварительно смочить ее изнутри водой;
- 4) добавить колбу до половины;

затем более осторожно и равномерно;
- 5) довести колбу и все растворить;
- 6) порошок можно и не растворять, а просто взвесить;
- 7) разлить по склянкам, и все;
- 8) этикетка.