Первый курс

1.

***Рассчитать количество вещества (г или мл) необходимые для приготовления:***

0,2609% -ного раствора серной кислоты (ρ=1,00) исходя из 31,40% (ρ=1,230)

2.

***Вычислите рН растворов (с учетом активностей), полученных прибавлением***

10 мл 0,1 М KOH и 10 мл 0,1 М КNO3

3.

***Вычислите рН 0,01 М раствора слабых кислот и оснований***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| электролит | | Константа диссоциации | |
| NH2OH⋅H2O | гидроксиламин | 8,9⋅10-9 |