**Через 289 мл 10%-ного раствора сульфата меди(II) (пл. 1,107 г/мл) пропустили постоянный электрический ток, после чего масса раствора уменьшилась на 8 г.**

Массовая доля CuSO4 в растворе после электролиза равна \_\_\_\_\_ %

решение

1.2CuSO4+2H2O=2Cu+O2+2H2SO4

Уменьшение массы раствора произошло за счет выделения меди и удаления кислорода

Пусть n(CuSO4)прореаг=х моль, тогда n(Cu)=x, n(O2)=0,5x

64x+32\*0,5x=8, x=0,1 моль, м(CuSO4) прореаг=160\*0,1=16 г

2. м(CuSO4исх=289\*0,1\*1,107=32 г

м(CuSO4оставшейся=32-16=16г

3. м(нового раствора)=289\*1,107-8=311,9 г

W2(CuSO4)=16/311,9=0,051=5,1%