Пусть кислорода будет х моль, тогда бертолетовой соли 2х/3       ( соотношения по уравнению)

2х/3                    x

2KClO3=2KCl+3O2

2                           3

Пусть кислорода будет y моль, тогда перманганата 2y ( соотношения по уравнению)

    2y                                          y

2KMnO4=K2MnO4+MnO2+O2

2                                                1

n(O2)=49,28:22,4=2,2 моль;

 m(KClO3)=2x/3\*122,5 г; (3)

 m(KMnO4)=2y\*158 г; (4)

сумма кислорода в обеих реакциях

                          x+y=2,2  (1)

х=2.2-у, подставим в (2) вместо х и выразим у

                       245x/3+316y=273,4 (2)

                             y=0,4; подставим в (1) и найдем х

 x=1,8; затем х подставим в (3) а у в (4) и найдем массы:

        m(KClO3)=147; m(KMnO4)=126,4.