№1

Решение:

2Al(OH)3Al2O3+3H2O

Al2O3 + 6HClO4 →2Al(ClO4)3 + 3H2O

Найдем количество вещества гидроксида:

*(по уравнению)*

*Ответ: 0,4 моль*

№2

2K+2H2O=2KOH+H2

6KOH+2H3PO4=2K3PO4+3H2O

Найдем кол-во вещества калия:

n(K3PO4)0,083 моль (по уравнению)

Ответ: 0,083 моль