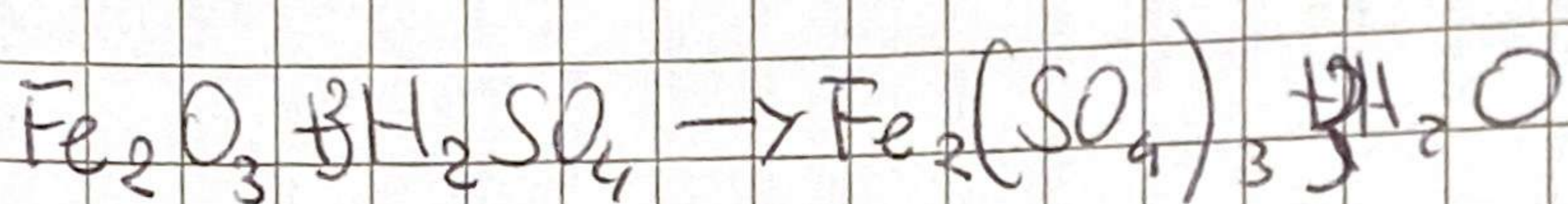


③ 5,97g di triossido di ferro vengono fatti
reagire con 0,175 l di soluzione di acido solforico
1,20 mol/l per ottenere solfato ferroso.

Calcolare con masse in grammi lo solfato
ferroso.



DAI:

5,97g di Fe_2O_3

$\text{H}_2\text{SO}_4 = 0,175 \text{ l}, [1,20]$

SVOLGIMENTO

$$\text{mol Fe}_2\text{O}_3 = \frac{5,97 \text{ g}}{159,69 \text{ g/mol}} = \cancel{0,06000000}^{\circ} 0,037 \text{ mol}$$

$$\text{mol H}_2\text{SO}_4 = 0,175 \text{ l} \cdot 1,20 \text{ mol/l} = 0,21 \text{ mol}$$

$$\text{mol Fe}_2\text{O}_3 = \text{mol Fe}_2(\text{SO}_4)_3$$

$$g = 0,037 \text{ mol} \cdot 399,88 \text{ g/mol} = 14,79 \text{ g}$$