

1.1) Мақдате біріккен белгісіз заттар сар (боятас, газ)

1.2) X көк затта боятас ол 560°C градусты одурайда. Ол одура-
ған көзде одан жатылсаз иісі бар түссіз газ, отқа қайты газ,
қара қарынд, ула тұз боынеді.

1.3) FeCl

$$M_r(\text{FeCl}) = 56 + 32 = 88$$

2.1) Темір (II) оксиді стандарт түрде $40,05 \text{ г/моль}$
моу баыдеі

3.1) $A \rightarrow \text{FeCl}$, $B \rightarrow \text{SO}_4$, $\Gamma \rightarrow \text{NaOH}$

3.2) CH_4 , одан ермелен газдан қосар қайдақ қайда 4162 , $5 \text{ H}_2\text{S} + \text{O} \rightarrow$
 SO_2 , $\text{NaOH} \downarrow$ тасын.

3.3) Металлдың массасы 56 г 2 тек ол металдың массасы
 $461,62 \text{ тек}$.

4.1) $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{O}_2 - 4\text{H} = \text{FeO}$

4.2) CH_3

4.3) Бастапқы әрекеттесуде түнеба пайдабалада $\downarrow \text{SO}_2$

4.4) $K_{sp} = 4,65 \times 10^{-9} = 51,52 \text{ тек}$ ермуге балада.

4.5) $\Gamma 1, \Gamma 2$ әрекеттескенде $\Gamma 5$ пайда балада ол қоздырылған
шоғыла 15% балада $\text{Кокс} = 2,59$