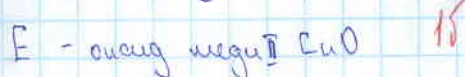
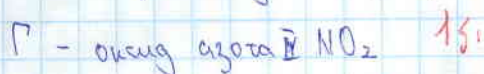
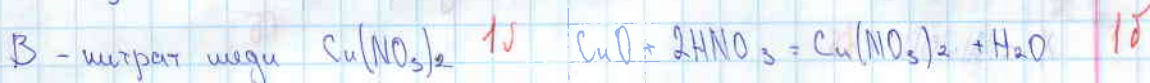
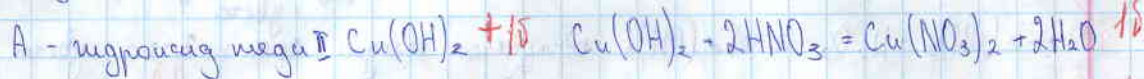


Урок: 27, 5

МБОУ	ПРЕДМЕТ	КЛАСС		№ АУДИТОРИИ	№ МЕСТА В АУДИТОРИИ	
23	ХИМ	0	9	9	0	4

Задача 2.



Задача 5.

8,55

Данное явление можно отнести к ~~химическому~~ явлению, т.к. происходит взаимодействие с температурой ($\approx 20^\circ\text{C}$) по стечению длительного времени. Это просто изменение состояния (из жидкого в твердое).
 $\text{Sn}(\text{ж}) \rightarrow \text{Sn}(\text{серое})$

35

$6 \cdot 12 \cdot 3 = 216 \text{ м}^3$ +15

$\frac{400}{60} = 6,6 \frac{\text{л}}{\text{мин}}$

$1 \text{ м}^3 = 10^3 \text{ л}$

$2160 \overline{) 66} \quad 32,4 = 33 \text{ мин}$

$216 \text{ м}^3 = 216 \cdot 10^3 \text{ л} = 216000 \text{ л} - \text{V}$

$216000 \text{ л} = 100\%$

Ответ: через 33 минуты.

15

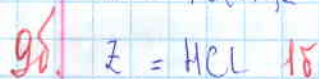
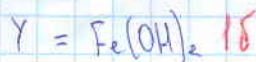
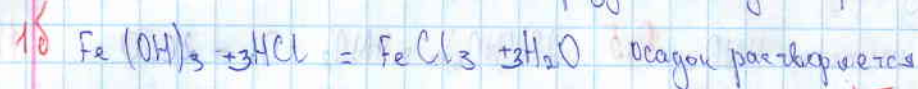
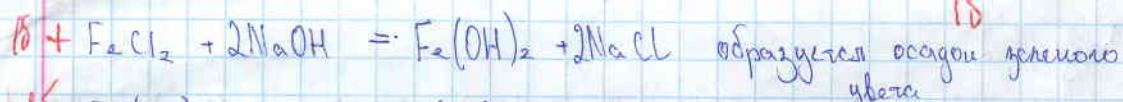
$2160 \text{ л} = 1\%$

$216 \text{ л} = 0,1\%$

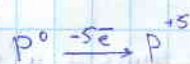
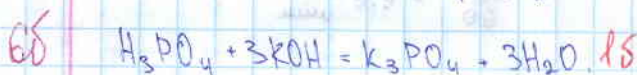
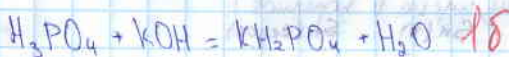
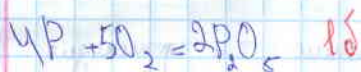
$1 \text{ чел} = 20 \frac{\text{л}}{\text{ч}} -$

$20 \text{ чел} = 400 \frac{\text{л}}{\text{ч}}$

Практическая часть

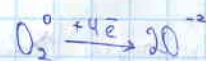


Задача 1



4

восстановитель



5

окислитель

Итого: 24,55

Теоретическое - 18,5

Практическое - 95

27,55