

Управление образования администрации города Хабаровск
 муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
 СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ ОТДЕЛЬНЫХ ПРЕДМЕТОВ № 80
 (МБОУ СОШ с УИОП № 80)
 Свердлова ул., д. 28, г. Хабаровск, 680009
 Тел. (4212) 70-05-98
 ОКПО 44673935, ОГРН 1022701286222
 ИНН / КПП 2724041076 / 272404001

302 - 24 Трудер
 155 - 75% Победителей
 Клеши Игорь:
 Шелева И.А.
 Чернакова В.В.
 (Сергеев К.И.)
 М

№ _____
 от _____

Физические явления: г), д), е)
 г) плавление свинца на прямой сковороде
 е) заваривание чая
 д) растворение сахара в воде

№2
 1) Можно поместить в стакан воды, поместить туда смесь.
 2) Поваренная соль растворится, а сажка оседет на дно стакана.
 3) Остаются разделить медь и железо.
 4) Далее следует очистить смесь меди и железа, в результате, из-за того, что железо не ставится, необходимо разделить медь от железа.
 Из оборудования требуется шпатель, воронка, колбы, стаканы.

№3 1б

1) Сначала нужно выяснить массовую долю Fe в ртутном израда минералах; Масса Fe = 56; O = 16.

а) Магнетит	б) Гематит	в) Имманит
Fe_3O_4	Fe_2O_3	$2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$
$Fe_3 = 56 \cdot 3 = 168$	$Fe_2 = 56 \cdot 2 = 112$	$2Fe_2O_3 = 160 \cdot 2 = 320$
$O_4 = 16 \cdot 4 = 64$	$O_3 = 16 \cdot 3 = 48$	$3H_2O = 18 \cdot 3 = 54$
$168 + 64 = 232$ - общая масса	$112 + 48 = 160$ - общая масса	$320 + 54 = 374$ - общая масса
Масса Fe в $Fe_3O_4 = \frac{168}{232}$	Масса Fe в $Fe_2O_3 = \frac{112}{160}$	Масса Fe в $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O = \frac{112}{374}$

2) Сравниваем массу Fe в веществах
 $\frac{168}{232} > \frac{112}{160} > \frac{112}{374}$
 Ответ: в магнетите Fe_3O_4 массовая доля железа больше.

4б

N4

Массовая доля кислорода = 56,3%

Формула оксида R_2O_5

$$O_5 = 16 \cdot 5 = 80$$

$$80 = 56,3\%$$

$$1\% \approx 1,42$$

$$100\% \approx 142$$

$$142 - 80 \approx 62 - \text{массовая доля } R_2$$

$$62 : 2 \approx 31 - \text{массовая доля } R$$

Ответ: элемент Р (фосфор), формула оксида R_2O_5 .

+

75

155 - 75%