

304-23 Победитель

358-92%

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 44603935, ОГРН 1022701286222
ИНН / КПП 2724041076 / 272401001

N2

Азот - N2

Гелий - He

Водород - H2

Озон - O3 6б

Аммиак - NH3

Углекислый газ - CO2

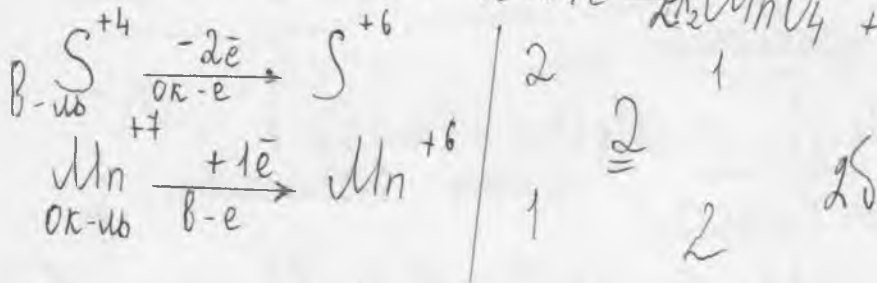
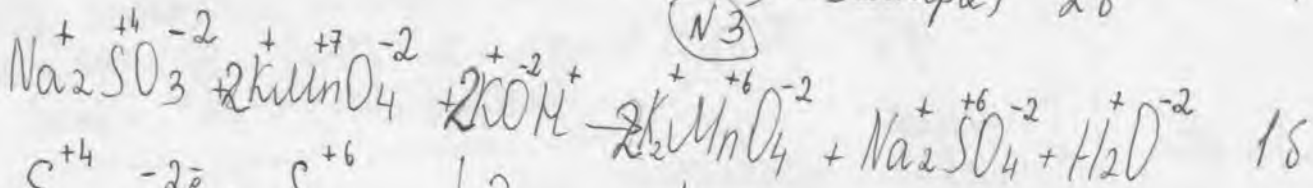
а) Простые в-ва : азот, гелий, водород, озон. - 4б

б) Оксиды : CO2 1б

в) Лучшие водородные соединения : NH3 1б

г) В-ва с хар-ым запахом : озон (O3) - запах свежести после грозы
NH3 (аммиак) - резкий запах (как у нашатыря) 2б

N3



Окислитель - KMnO4

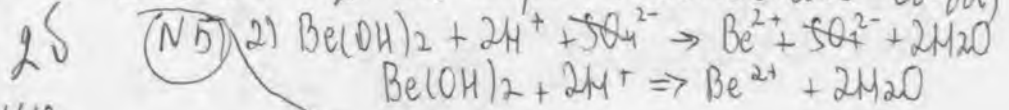
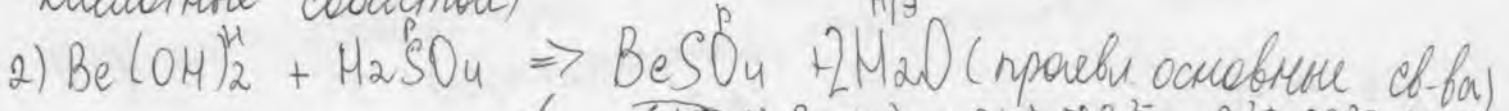
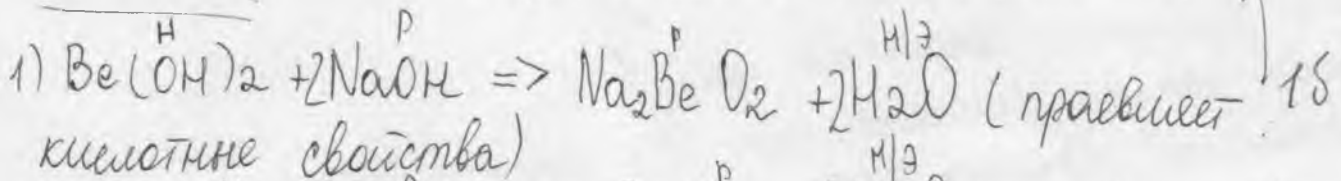
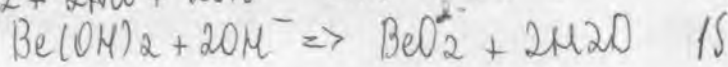
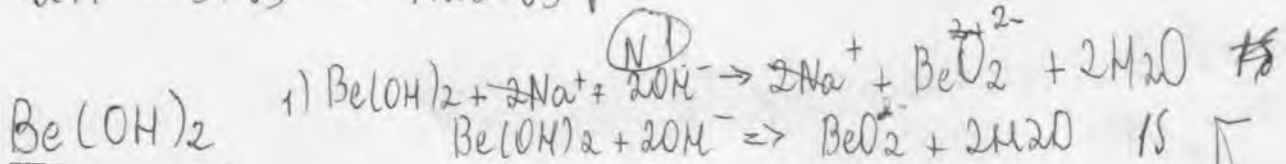
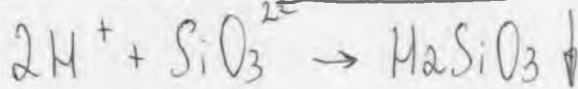
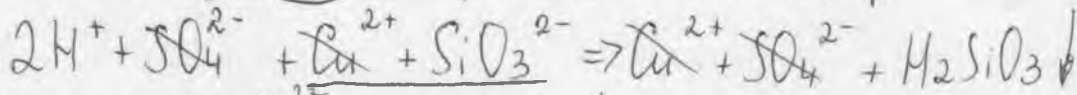
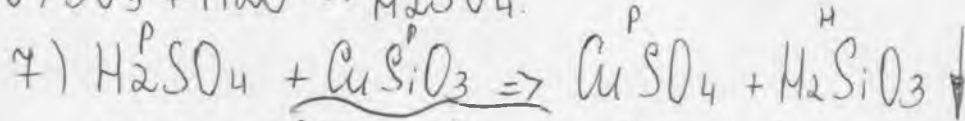
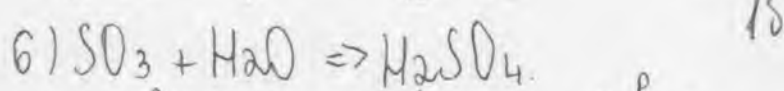
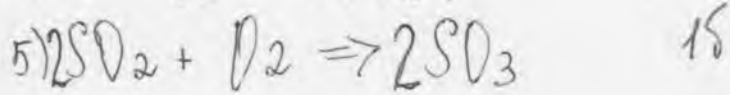
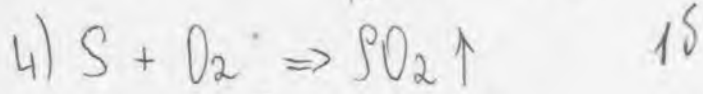
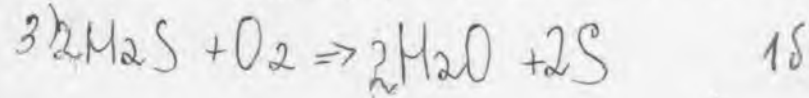
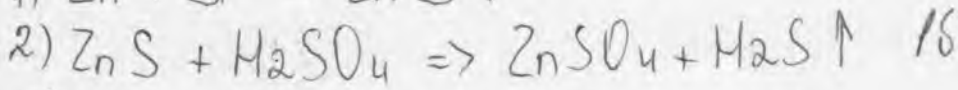
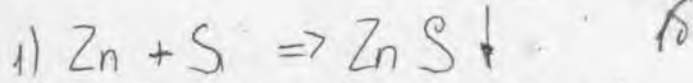
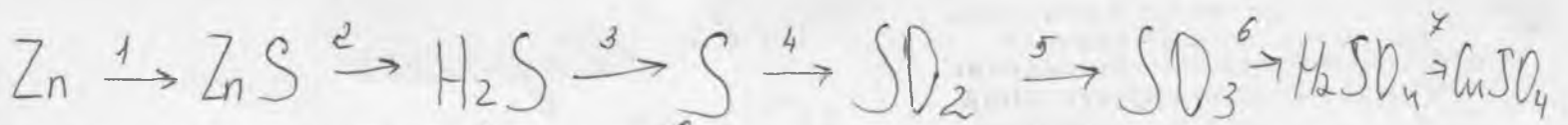
Восстановитель - Na2SO3

Классы истории:

Иван Шелепов И.И.

Владимир Черепанов В.В.
Евгений (Евгений К.И.)

N4



Дано:

$$m(\text{MgSO}_4) = 45\text{г}$$

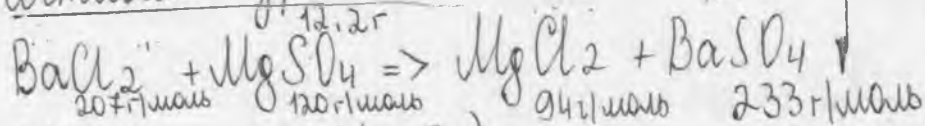
$$\omega(\text{MgSO}_4) = 27\%$$

Найти:

$$m(\text{BaSO}_4) = ?$$

Решение.

Составим уравнение



1) Находим $m(\text{MgSO}_4)$

$$m(\text{MgSO}_4) = 0,27 \cdot 45\text{г} = 12,15 \approx 12,2\text{г} \quad 1\text{б}$$

$$M(\text{MgSO}_4) = 24 + 32 + 64 = 120\text{г/моль} \quad 1\text{б}$$

$$M(\text{MgCl}_2) = 35,5 \cdot 2 + 24 = 70 + 24 = 94\text{г/моль}$$

$$M(\text{BaCl}_2) = 137 + 70 = 207\text{г/моль}$$

$$m(\text{BaSO}_4) = \frac{12,2 \cdot 233}{120} \approx 24\text{г}$$

Ответ: $m(\text{BaSO}_4) \approx 24\text{г}$