

ШИФР 12832

Класс 9 Вариант 1 Дата Олимпиады 18.02.2017

Площадка написания СВФУ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	0	5	5	5	4	5	24	двадцать четыре	СМЗ

2) Дано:

$$m_{p1} = 200 \text{ г}$$

$$\omega_1 = 0,1$$

$$m_{p2} = 400 \text{ г}$$

$$\omega_2 = 0,2$$

$$m_{p3} = 200 + 400 = 600 \text{ г}$$

$$\omega_3 = ?$$

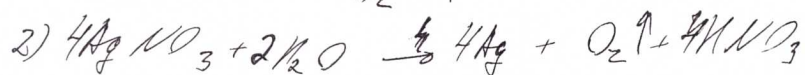
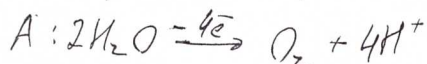
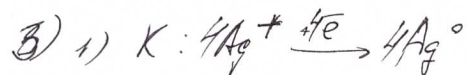
Решение!

$$m_1 = 200 \text{ г} \cdot 0,1 = 20 \text{ г} \quad m_2 = 400 \cdot 0,2 = 80 \text{ г}$$

$$m_3 = 100 \text{ г} \quad \omega_3 = (100 / 600) \cdot 100\% = 16,67\%$$

5б.

отв! 16,67%



3) $n(O_2) = 0,375 \text{ моль} +$

$n(Ag) = 1,5 \text{ моль} +$

$m(Ag) = 162 \text{ г} \quad \text{отв: } 162 \text{ г} = m(Ag)$

5б.

4) В смеси, с HCl реагирует только Mg, т.к. Cu стоит ниже водорода.



$n(H_2) = 0,0223 \text{ моль} = n(Mg)$

$m(Mg) = 0,536 \text{ г}$

$m(Cu) = 0,964 \text{ г}$

$\omega(Cu) = 64,27\% \quad \text{отв: } 64,27\%$

5б.



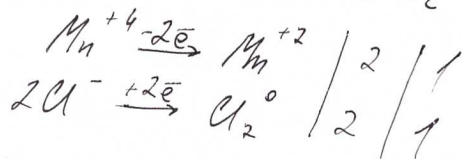
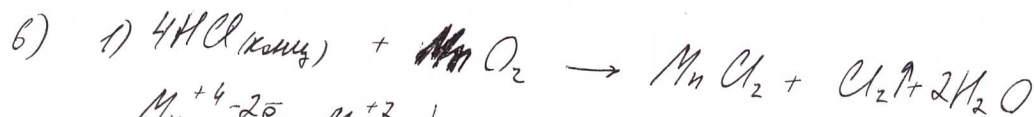
$$(ab)c = a(bc)$$

$$E = mc^2$$

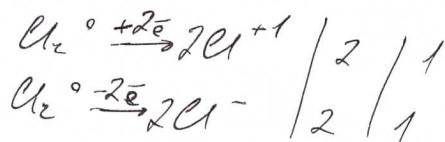
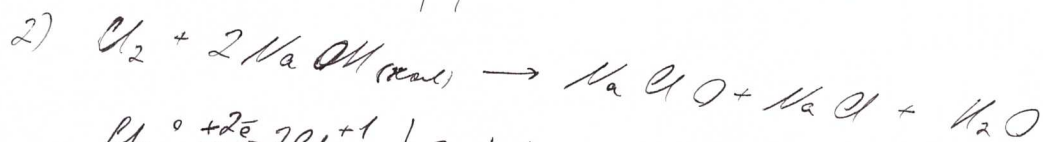


ШИФР

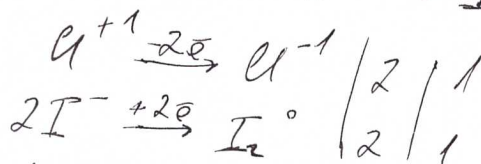
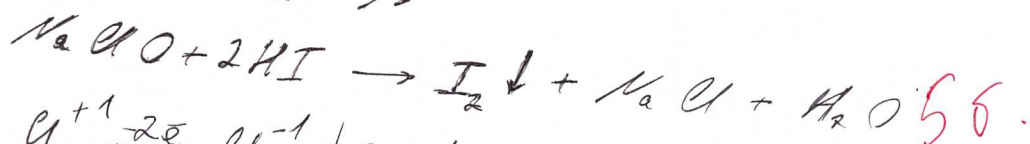
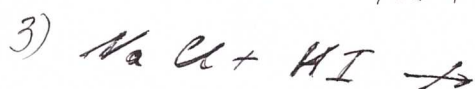
12032



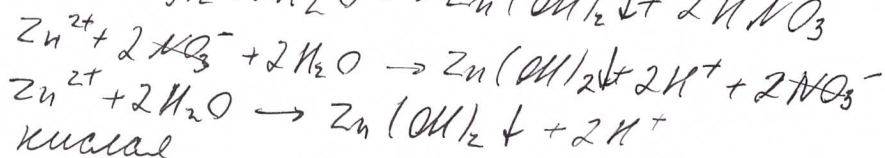
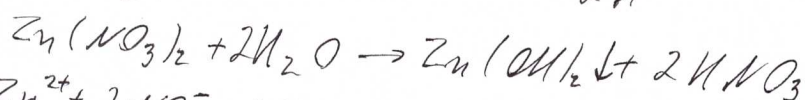
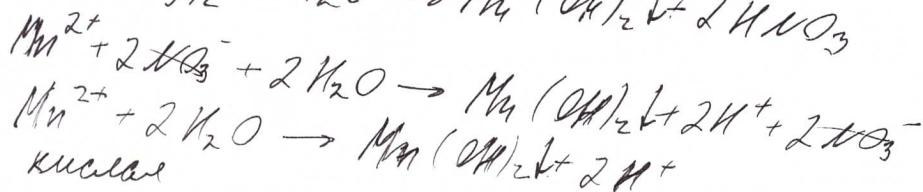
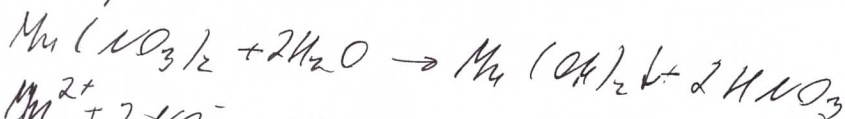
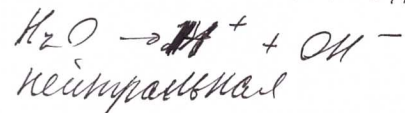
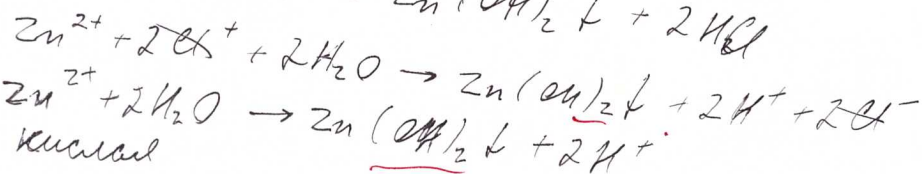
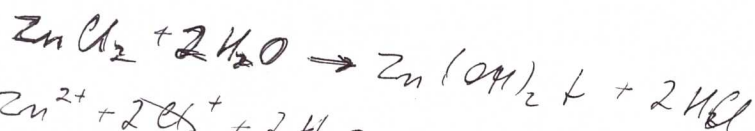
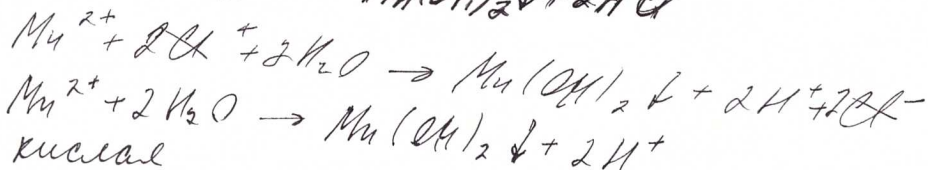
+



+



+





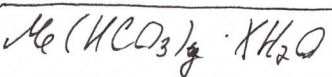
нейтральная

Среда раствора будет кислая.

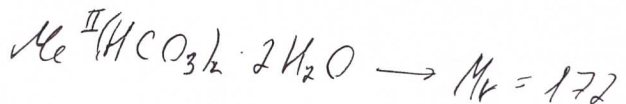
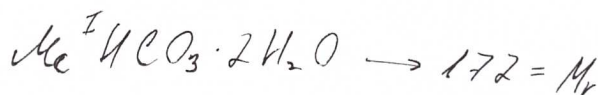
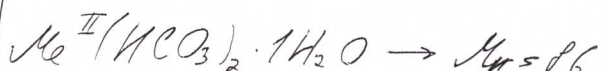
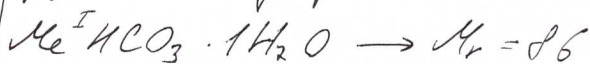
рН < 7, следовательно, если раствор кислый, лакмус будет окрашиваться в красный цвет.

д) Дано:

$\omega(H_2O) = 0,2093$



Решение!
Накидать предположений:



$M_r(MeHCO_3) = 68 \text{ г/моль}$

$Ar(Me) = 7 \text{ г/моль} \rightarrow Li$

$M_r(Me(HCO_3)_2) = 136 \text{ г/моль}$

$Ar(Me) = -50 \text{ } \emptyset$

$M_r(MeHCO_3) = 136 \text{ г/моль}$

$Ar(Me) = 75 \text{ } \emptyset$

$M_r(Me(HCO_3)_2) = 136 \text{ г/моль}$

$Ar(Me) = 14 \text{ } \emptyset$

Единственный вариант — это $LiHCO_3 \cdot H_2O$



0.