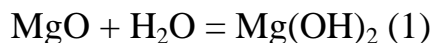


Критерии оценивания задачи для учащихся 7–8 класса

Представлен один из возможных вариантов решения

Оксид магния при взаимодействии с водой образует гидроксид магния, водные растворы которого имеют щелочную среду вследствие диссоциации:



Поэтому фенолфталеин изменит свою окраску с бесцветной на малиновую.

Оксид меди с водой не взаимодействует, поэтому окраска раствора при добавлении индикатора не изменится.

При взаимодействии оксидов магния и меди с хлороводородной кислотой образуются соли – хлорид магния и хлорид меди. Визуально количество осадка в пробирках уменьшается, а в случае с оксидом меди раствор окрашивается в голубой цвет:



При взаимодействии растворов хлоридов магния и меди с гидроксидом натрия образуются белый осадок гидроксида магния и голубой осадок гидроксида меди:



Разбалловка

Написание уравнений реакций (1)–(5)	5 x 1 б. = 5 б.
Описание визуальных признаков при проведении реакций	5 x 1 б. = 5 б.
ИТОГО	10 б.