

Оценивание задания 32

ЕГЭ 2019

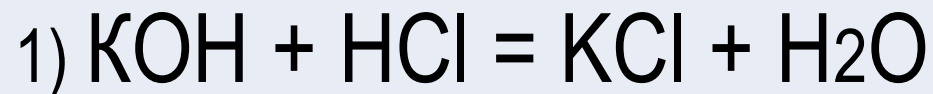
32. Гидроксид калия прореагировал с соляной кислотой. Образовавшийся раствор подвергли электролизу. Выделившийся на аноде желто-зелёный газ пропустили над нагретым порошком меди. Полученное вещество растворили в воде и добавили раствор иодида калия.

Содержание верного ответа (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)

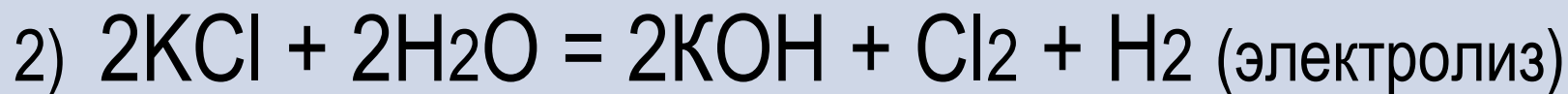
БАЛЛЫ

Вариант ответа.

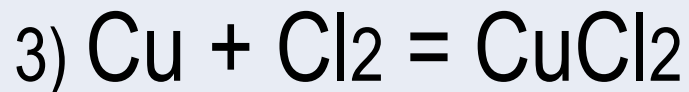
Записаны четыре уравнения возможных реакций:



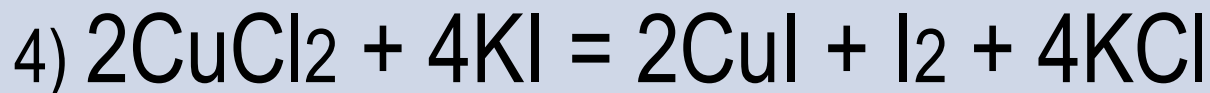
1



2

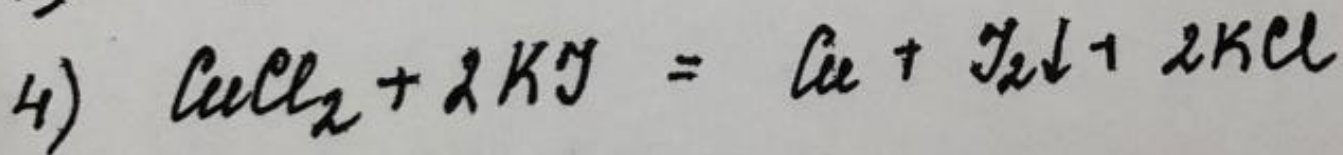
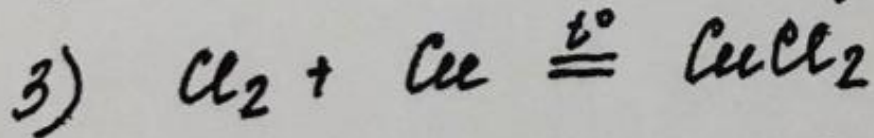
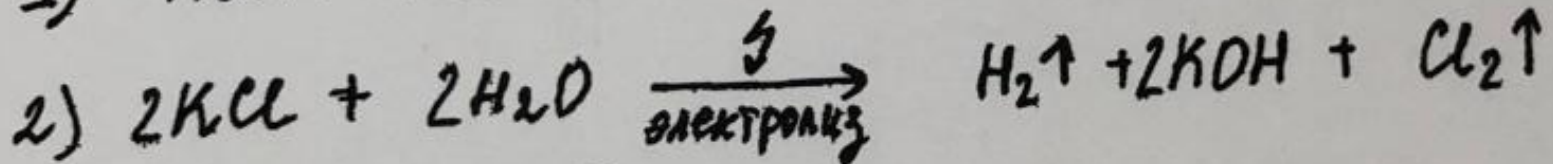
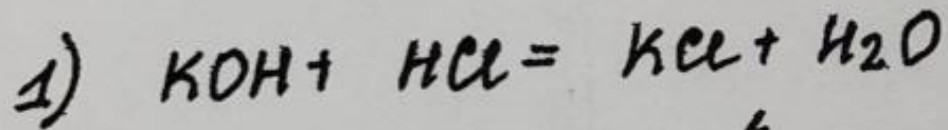


3



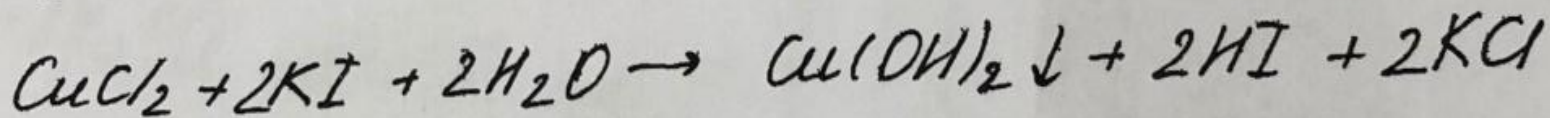
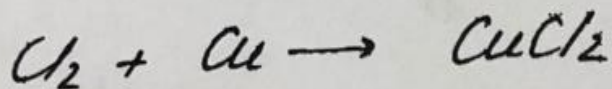
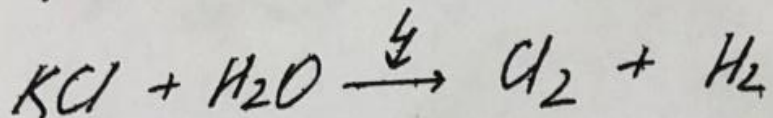
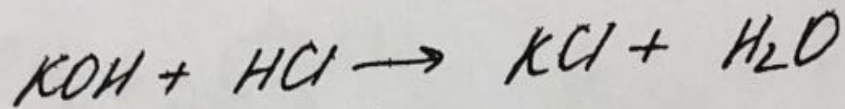
4

№32.



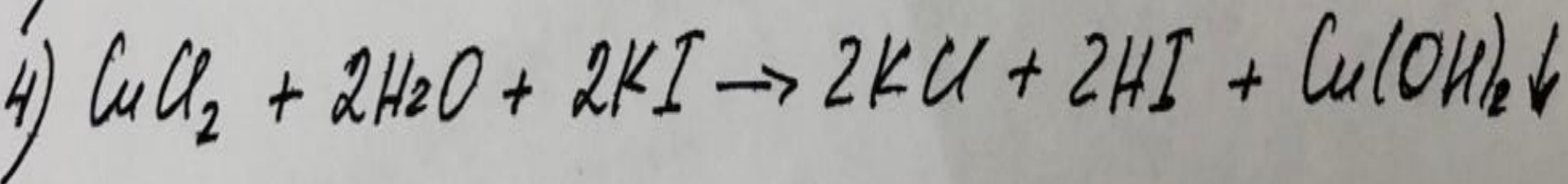
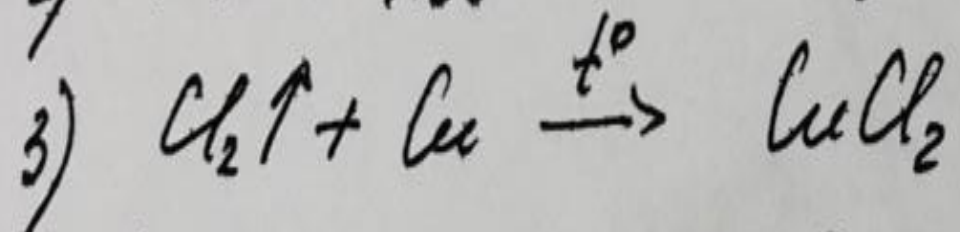
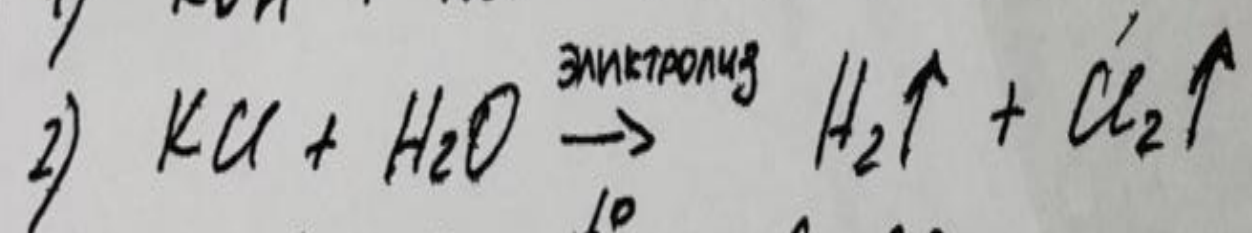
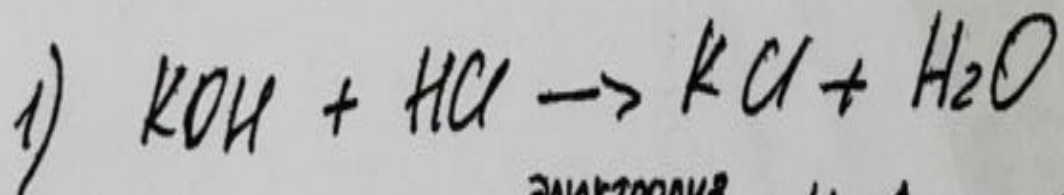
3

№32



2

N 32



2

32. Фосфат кальция прокалили с оксидом кремния и углём. Образовавшийся газообразный оксид при нагревании пропустили над железной окалиной. Получившееся простое вещество при нагревании растворили в необходимом количестве концентрированной серной кислоты, при этом образовался бесцветный газ с резким запахом. К полученному раствору добавили раствор карбоната натрия и наблюдали образование бурого осадка и выделение газа.

Запишите уравнения четырёх описанных реакций.

Содержание верного ответа (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)

БАЛЛЫ

Вариант ответа.

Записаны четыре уравнения возможных реакций:



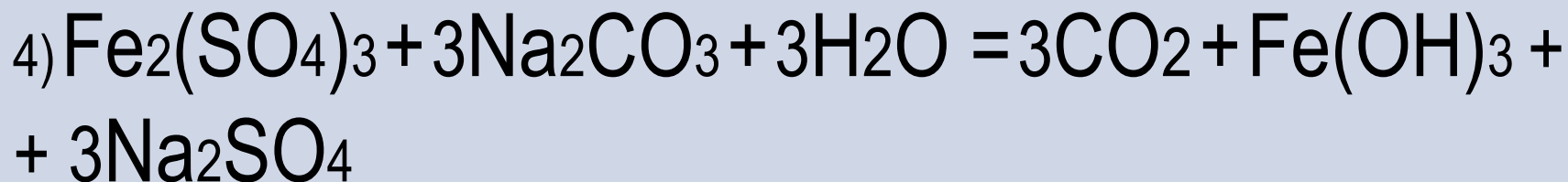
1



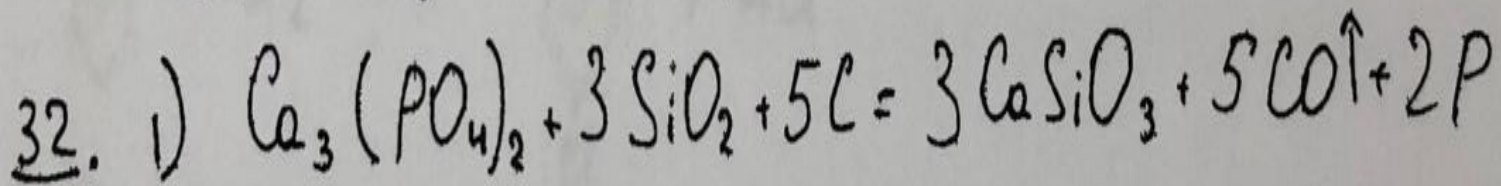
2



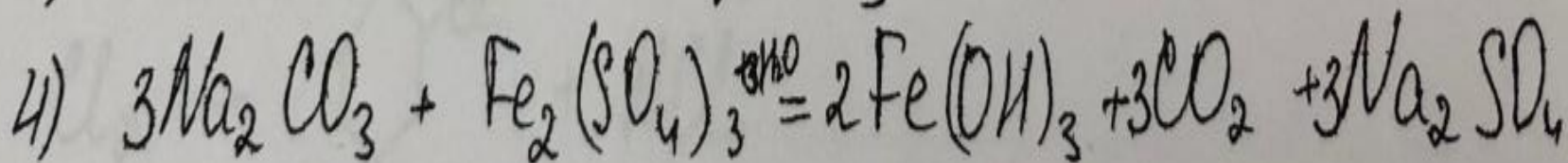
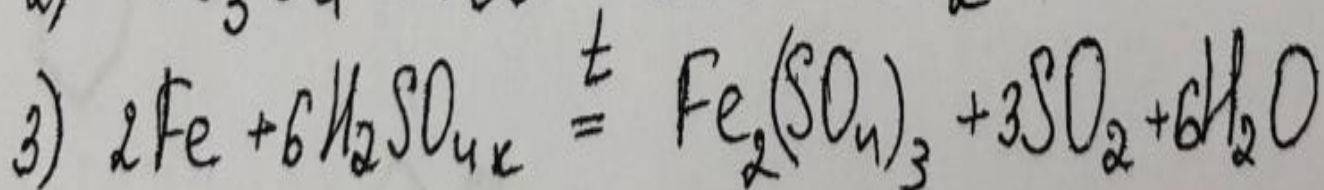
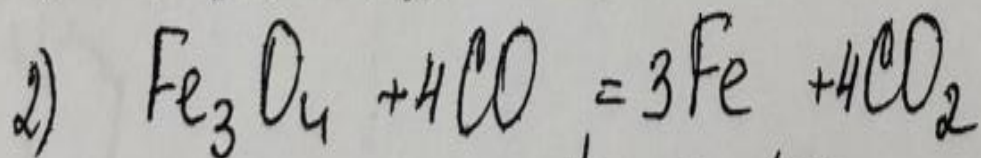
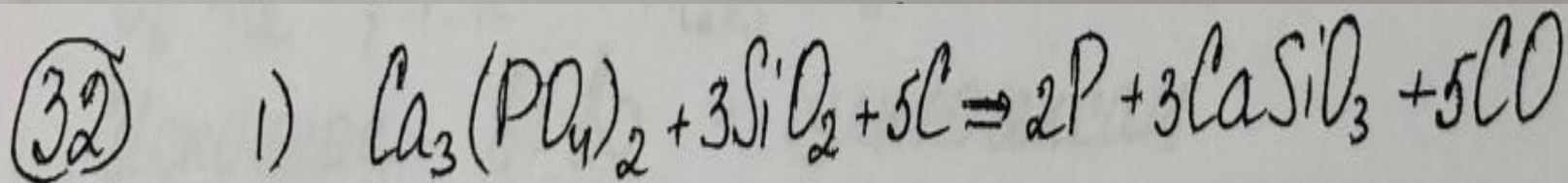
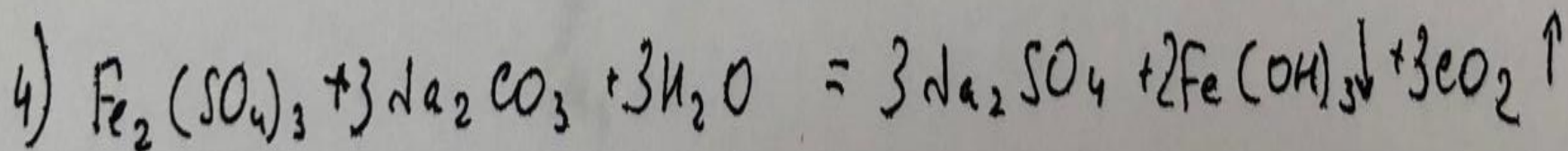
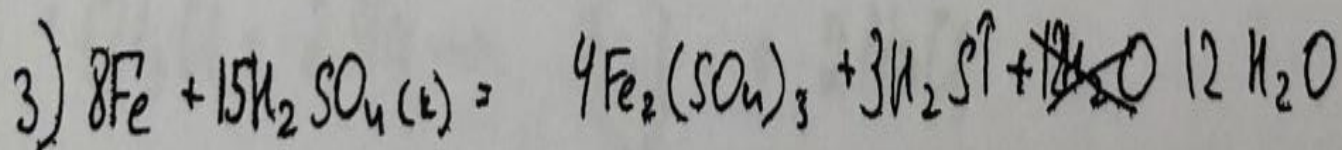
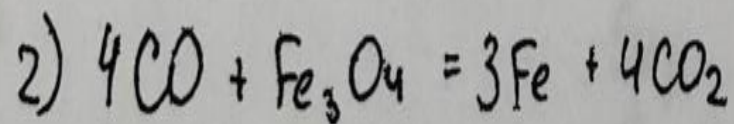
3



4

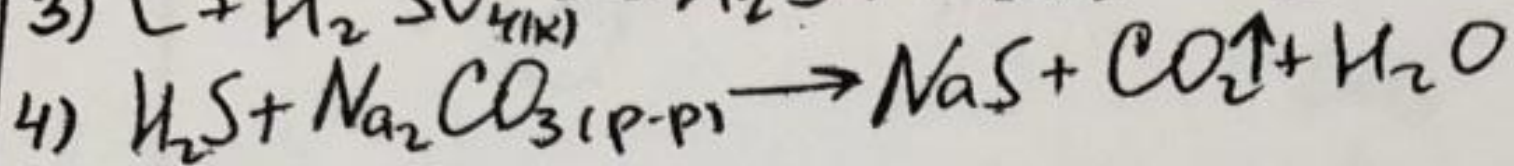
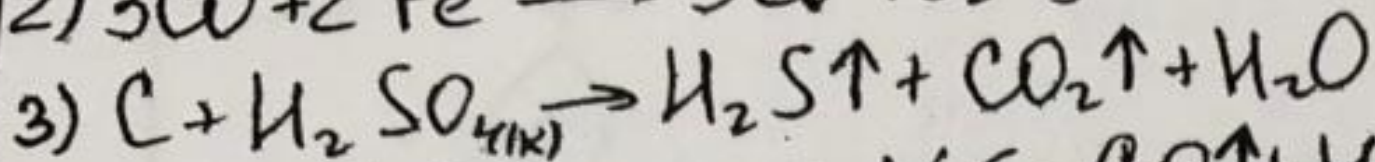
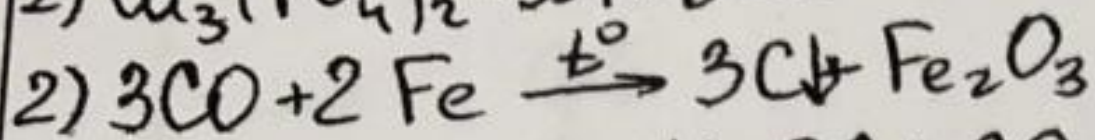
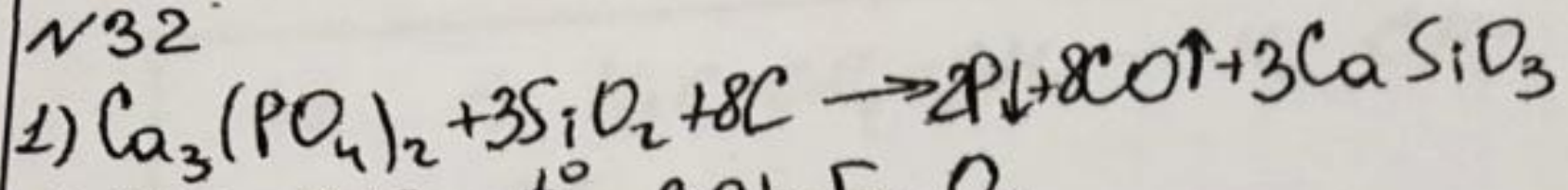


3



4

v32



0