

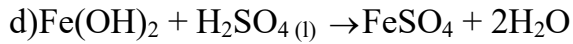
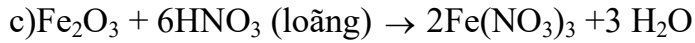
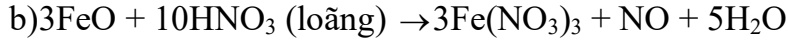
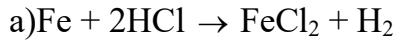
()

Phân đáp án câu trắc nghiệm:

Mã đề Câu	194	293	395	195	296	394
1	B	C	C	B	B	A
2	B	D	A	C	C	B
3	B	D	D	C	B	A
4	B	C	B	A	D	C
5	B	D	A	D	B	C
6	C	C	C	B	C	C
7	B	C	C	C	D	B
8	D	C	B	B	A	D
9	B	D	C	A	D	A
10	B	B	C	B	C	A
11	D	D	C	A	D	A
12	B	C	B	D	D	B
13	A	C	C	D	D	D
14	C	B	C	D	C	A
15	C	D	B	D	D	C
16	B	A	A	A	A	A
17	A	A	D	D	B	B
18	A	D	C	B	B	D
19	B	B	B	C	C	B
20	B	A	D	A	B	C

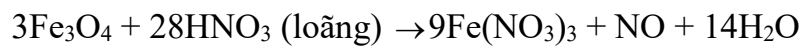
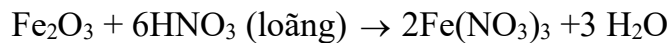
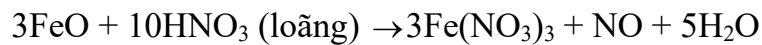
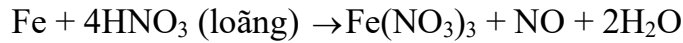
Đáp án: 194, 293, 395

Câu 1: Viết đúng sản phẩm mỗi phản ứng và cân bằng: (0,3đ)



Câu 2:

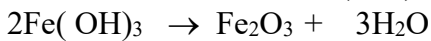
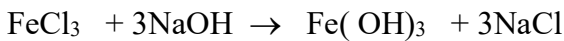
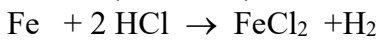
a) Viết đúng 4 PTHH: (0,5đ)



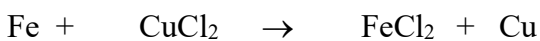
b) Giải bài toán (nhiều cách khác nhau) cho đáp số đúng $m = 38,72$. (1đ)

TỰ LUẬN 195, 296, 394

Câu 1: (1,5 điểm) Mỗi PTHH đúng được 0,3 điểm



Câu 2 :(1,5 điểm)



$$n_{\text{Fe}} = 0,25 \text{ mol}$$

$$n_{\text{CuCl}_2} = 0,3 \text{ mol}$$

Theo PTHH thì CuCl_2 dư \rightarrow Chất rắn là Cu thu được 0,25 mol $\rightarrow m = 16\text{g}$