

LUYỆN TẬP: PHẢN ỨNG OXI HOÁ – KHỬ

4.21. Đáp án A.

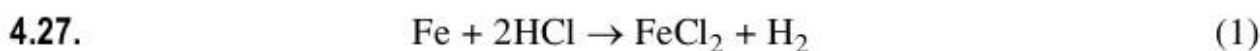
4.22. Đáp án A.

4.23. Đáp án C.

4.24. Đáp án C.

4.25. Đáp án D.

4.26. Đáp án B.



Theo PTHH (1) ta có $n_{\text{H}_2} = n_{\text{Fe}} = \frac{2,24}{56} = 0,04$ (mol).



Theo PTHH (2) :

Số mol CuO phản ứng : $n_{\text{CuO}} = n_{\text{H}_2} = 0,04$ mol.

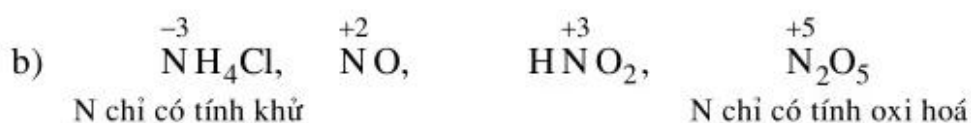
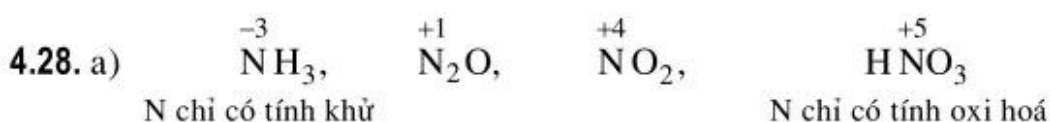
Số mol Cu tạo ra là 0,04 mol.

Số mol CuO dư : $\frac{4,2}{80} - 0,04 = 0,0125$ (mol).

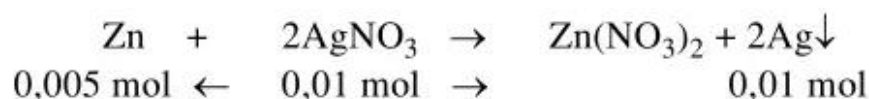
Sau phản ứng trong ống có : $m_{\text{Cu}} = 64.0,04 = 2,56$ (g).

$$m_{\text{CuO (dư)}} = 80.0,0125 = 1$$
 (g).

Khối lượng chất rắn : $1 + 2,56 = 3,56$ (g).



4.29. $n_{\text{AgNO}_3} = 0,1. 0,1 = 0,01$ (mol)

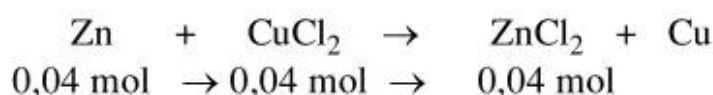


$$m_{\text{Ag}} = 108.0,01 = 1,08$$
 (g)

$$m_{\text{Zn}} = 65.0,005 = 0,325$$
 (g)

4.30. $n_{\text{Zn}} = \frac{2,6}{65} = 0,04$ (mol)

$$n_{\text{CuCl}_2} = 0,1. 0,75 = 0,075$$
 (mol)



Trong dung dịch thu được có :

$$n_{\text{ZnCl}_2} = 0,04$$
 mol

$$n_{\text{CuCl}_2 \text{ dư}} = 0,075 - 0,04 = 0,035$$
 (mol)