

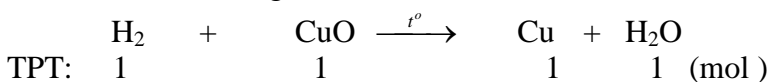
Câu6:

Khử 48 gam đồng(II) oxit khí H_2 . Hãy : Tính số gam đồng kim loại thu được .

Tính thể tích khí H_2 (ở đktc) cần dùng (cho $\text{Cu} = 64$, $\text{O} = 16$).

Đáp án:

Số mol kim loại đồng là: $n_{\text{CuO}} = 48/80 = 0,6 \text{ mol}$.



TBR: 0,1 0,1 0,1 0,1 (mol)

Khối lượng đồng thu được là: $m_{\text{Cu}} = 0,1 \cdot 64 = 6,4 \text{ (g)}$

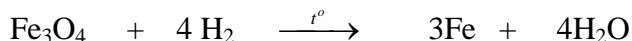
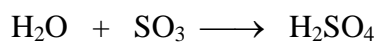
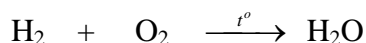
Thể tích khí H_2 thu được là: $V_{\text{H}_2} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ (lit)}$.

Câu7:

Hoàn thành dãy sơ đồ sau:

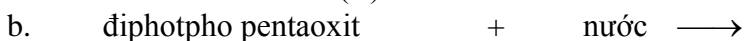
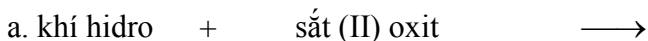


Đáp án:



Câu8:

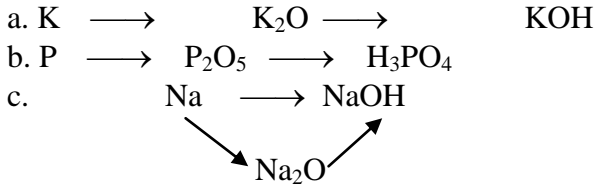
Lập phương trình hóa học của các phản ứng sau:



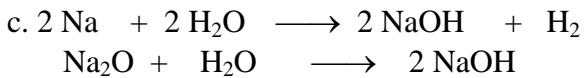
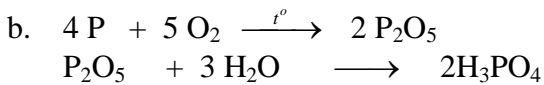
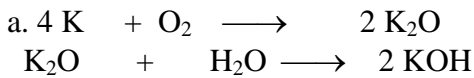


Câu11.

Hoàn thành sơ đồ sau:

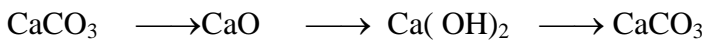


Đáp án:



Câu12:

Cho Sơ đồ biến hóa trên:

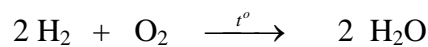


Câu13:

Tính thể tích khí H₂ và O₂ (ở đktc) để tạo ra 1,8 gam nước.

Đáp án:

Số mol nước là: $n_{\text{H}_2\text{O}} = 1,8 : 18 = 0,1$ (mol)



TPT: 2 1 2 (mol)

TBR: 0,1 0,05 0,1 (mol)

Thể tích khí H₂ là: $V_{\text{H}_2} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24$ (lit)

Thể tích khí O₂ là: $V_{\text{O}_2} = 0,05 \cdot 22,4 = 1,12$ (lit)

Câu14:

Viết CTHH của oxit tương ứng với các bazơ sau: Ca(OH)₂, Mg(OH)₂, Zn(OH)₂, Fe(OH)₂

Đáp án;

Các oxit tương ứng là:

CaO, MgO, ZnO, FeO.

Câu15:

Trong các chất sau đây đâu là oxit, bazơ, axit, muối:

CaO, H₂SO₄, Fe(OH)₂, FeSO₄, CaSO₄, HCl, MnO₂, CuCl₂, Mn(OH)₂, SO₂.

Đáp án:

Oxit : CaO, SO₂, MnO₂.

Bazơ: Mn(OH)₂, Fe(OH)₂.

Axit: H₂SO₄, HCl.

Muối : FeSO₄, CaSO₄, CuCl₂.

Câu16:

Có thể điều chế bao nhiêu mol axit sunfuric khi cho 240 g lưu huỳnh SO₃ tác dụng với nước.

Đáp án:

Số mol của S là: $n_{SO_3} = 240 : 32 = 3$ (mol).



TPT: 1 1 1 (mol)

TBR: 3 3 3 (mol)

Số mol axit là: $n_{H_2SO_4} = 3$ (mol).

Câu17:

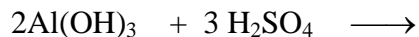
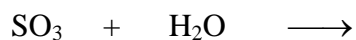
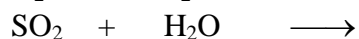
Viết CTHH của những muối có tên sau đây: Đồng (II) clorua, kẽm sunfat, sắt (III) sunfat, magie hidrocacbonat, canxi photphat, natri hidrophotphat, natri đihidrophotphat.

Đáp án:

CTHH: CuCl₂, ZnSO₄, Fe₂(SO₄)₃, Mg(HCO₃)₂, Ca₃(PO₄)₂, Na₂(HPO₄), NaH₂PO₄.

Câu18:

Hoàn thành các PTHH sau:



Đáp án:

