

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 10 Bài 19 SBT: Luyện tập: Phản ứng oxi hóa - khử](#)

- [1. Bài 19.1 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [2. Bài 19.2 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [3. Bài 19.3 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [4. Bài 19.4 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [5. Bài 19.5 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [6. Bài 19.6 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [7. Bài 19.7 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [8. Bài 19.8 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [9. Bài 19.9 trang 46 sách bài tập Hóa 10](#)
- [10. Bài 19.10 trang 48 sách bài tập Hóa 10](#)
- [11. Bài 19.11 trang 49 sách bài tập Hóa 10](#)
- [12. Bài 19.12 trang 49 sách bài tập Hóa 10](#)
- [13. Bài 19.13 trang 49 sách bài tập Hóa 10](#)
- [14. Bài 19.14 trang 49 sách bài tập Hóa 10](#)
- [15. Bài 19.15 trang 49 sách bài tập Hóa 10](#)

Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo ngay hướng dẫn giải **Giải SBT Hóa học 10 Bài 19: Luyện tập: Phản ứng oxi hóa - khử** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

Giải Hóa học 10 Bài 19 SBT: Luyện tập: Phản ứng oxi hóa - khử

Bài 19.1 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Loại phản ứng hóa học nào sau đây luôn luôn là phản ứng oxi hóa

- phản ứng hóa hợp
- phản ứng phân hủy
- phản ứng thế
- phản ứng trao đổi

Lời giải:

Đáp án C

Bài 19.2 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Loại phản ứng hóa học nào sau đây luôn luôn không phải là phản ứng oxi hóa - khử

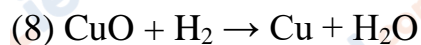
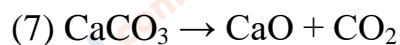
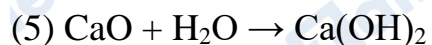
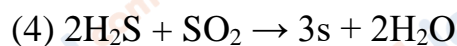
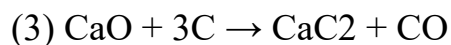
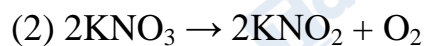
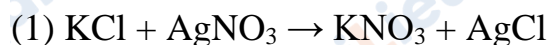
- A. phản ứng hóa hợp
- B. phản ứng phân hủy
- C. phản ứng thế
- D. phản ứng trung hòa

Lời giải:

Đáp án D

Bài 19.3 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Cho các phản ứng sau :



Dãy nào sau đây chỉ gồm các phản ứng oxi hoá - khử ?

- A. (1), (2), (3), (4), (5).

B. (2), (3), (4), (5), (6).

C. (2), (3), (4), (6), (8).

D. (4), (5), (6), (7), (8).

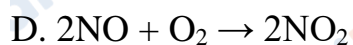
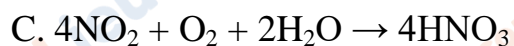
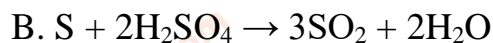
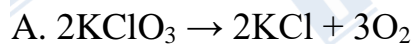
Lời giải:

Đáp án C

Bài 19.4 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Phản ứng trong đó có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tử trong cùng một phân tử gọi là phản ứng oxi hóa - khử một phân tử

Phản ứng nào sau đây thuộc loại trên

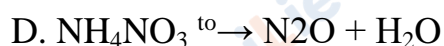
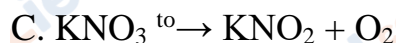
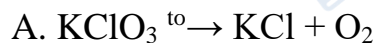


Lời giải:

Đáp án A

Bài 19.5 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Phản ứng nào cho dưới đây chỉ xảy ra sự thay đổi số oxi hoá của một nguyên tố ?

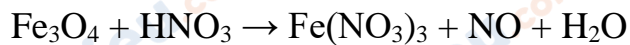


Lời giải:

Đáp án D

Bài 19.6 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Cho sơ đồ phản ứng :



Cân bằng PTHH của phản ứng trên. Các hệ số tương ứng với phân tử các chất là dãy số nào sau đây ?

- A. 3, 14, 9, 1, 7
- B. 3, 28, 9, 1, 14
- C. 3, 26, 9, 2, 13
- D. 2, 28, 6, 1, 16

Lời giải:

Đáp án B

Bài 19.7 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Trong phản ứng



Số phân tử HCl đóng vai trò chất khử bằng k lần tổng số phân tử HCl tham gia phản ứng. Giá trị của k là

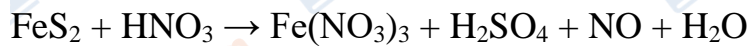
- A. 3/14
- B. 4/7
- C. 1/7
- D. 3/7

Lời giải:

Đáp án D

Bài 19.8 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Cho phản ứng :



Hệ số tối giản của HNO_3 và H_2SO_4 trong phản ứng trên lần lượt là

- A. 12; 4.
- B. 16 ; 4.
- C. 10; 6.
- D. 8 ; 2.

Lời giải:

Đáp án D

Bài 19.9 trang 46 sách bài tập Hóa 10

Trong phản ứng đốt cháy CuFeS_2 tạo ra sản phẩm CuO , Fe_2O_3 và SO_2 thì một phân tử CuFeS_2 sẽ

- A. nhận 13e.
- B. nhận 12e.
- C. nhường 13e.
- D. nhường 12e.

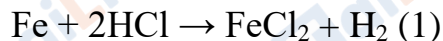
Lời giải:

Đáp án C

Bài 19.10 trang 48 sách bài tập Hóa 10

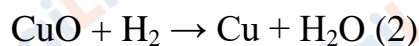
Cho 2,24 gam sắt tác dụng với dung dịch HCl dư. Khí sinh ra cho đi qua ống đựng 4,2 gam CuO được đốt nóng. Xác định khối lượng của chất rắn ở trong ống sau phản ứng.

Lời giải:



Theo PTHH (1) ta có

$$n_{\text{H}_2} = n_{\text{Fe}} = 2,24/56 = 0,04 \text{ mol}$$



Theo PTHH (2) :

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

Số mol Cu tạo ra là 0,04 mol.

Số mol CuO dư $4,2/80 - 0,04 = 0,0125 \text{ mol}$

Sau phản ứng trong ống nghiệm có: $m_{\text{Cu}} = 64 \times 0,04 = 2,56\text{g}$

$$m_{\text{CuO}} = 80 \times 0,0125 = 1\text{g}$$

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

Bài 19.11 trang 49 sách bài tập Hóa 10

Nguyên tố nitơ trong các hợp chất có số oxi hoá thấp nhất là -3 và cao nhất là +5. Xác định số oxi hoá của nitơ trong các hợp chất sau và xét xem trong hợp chất nào nitơ chỉ có tính oxi hoá, trong hợp chất nào nitơ chỉ có tính khử ?

a) NH_3 , N_2O , HNO_3 , NO_2

b) NH_4Cl , NO , HNO_2 , N_2O_5

Lời giải:



N chỉ có tính khử N chỉ có tính oxi hóa



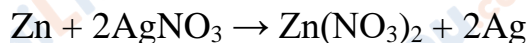
chỉ có tính khử N chỉ có tính oxi hóa

Bài 19.12 trang 49 sách bài tập Hóa 10

Nhúng thanh kẽm vào 100 ml dung dịch $AgNO_3$ 0,1M. Tính khối lượng bạc kim loại được giải phóng và khối lượng kẽm đã chuyển vào dung dịch.

Lời giải:

$$n_{AgNO_3} = 0,1 \times 0,1 = 0,01 \text{ mol}$$



$$m_{Ag} = 0,01 \times 108 = 1,08g$$

$$m_{Zn} = 65 \times 0,005 = 0,325g$$

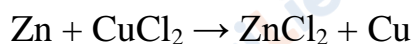
Bài 19.13 trang 49 sách bài tập Hóa 10

Cho 2,6 gam bột kẽm vào 100 ml dung dịch $CuCl_2$ 0,75M. Lắc kĩ cho đến khi phản ứng kết thúc. Xác định số mol của các chất trong dung dịch thu được.

Lời giải:

$$n_{Zn} = 2,6/65 = 0,04 \text{ mol}$$

$$n_{CuCl_2} = 0,75 \times 0,1 = 0,075 \text{ mol}$$



Trong dung dịch thu được ta có:

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

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

Bài 19.14 trang 49 sách bài tập Hóa 10

Hỗn hợp khí A gồm clo và oxi. A phản ứng vừa hết với hỗn hợp gồm 4,8 gam magie và 8,1 gam nhôm tạo ra 37,05 gam hỗn hợp các muối clorua và oxit của 2 kim loại. Tính số mol clo và oxi trong A.

Lời giải:

Gọi số mol Cl_2 và O_2 lần lượt là x và y, ta có hệ phương trình:

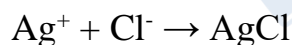
$$2x + 4y = 0,4 + 0,9 \text{ (ĐL bảo toàn e)} \quad x = 0,25$$

$$71x + 32y = 24,5 \text{ (ĐL bảo toàn khối lượng)} \quad y = 0,2$$

Bài 19.15 trang 49 sách bài tập Hóa 10

Một dung dịch X có chứa 46,5 gam hỗn hợp NaCl , MgCl_2 , ZnCl_2 phản ứng vừa đủ với dung dịch AgNO_3 thu được 114,8 gam kết tủa và dung dịch Y. Tính khối lượng muối trong dung dịch Y.

Lời giải:



$$n_{\text{AgNO}_3} = 0,8 \text{ mol}$$

Áp dụng ĐL BTKL:

$$m_X + m_{\text{AgNO}_3} = m_{\text{kết tủa}} + m_{\text{muối Y}}$$

$$m_{\text{muối Y}} = m_X + m_{\text{AgNO}_3} - m_{\text{kết tủa}} = 46,5 + 0,8 \times 170 - 114,8 = 67,7 \text{ g}$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 10 Bài 19: Luyện tập: Phản ứng oxi hóa - khử (ngắn gọn nhất)** file PDF hoàn toàn miễn phí.