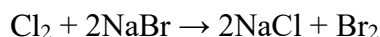


ĐỀ THI HỌC KÌ I – Đề số 5**Môn: Hóa học - Lớp 10****Bộ sách Chân trời sáng tạo****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ học kì II của chương trình sách giáo khoa Hóa 10 – Chân trời sáng tạo.
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận Hóa học.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dần trải tất cả các chương của học kì II – chương trình Hóa 10.

**HƯỚNG DẪN GIẢI CHI TIẾT****THỰC HIỆN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Phần trắc nghiệm (7 điểm)**

1. D	2. A	3. A	4. C	5. D	6. A	7. D
8. D	9. A	10. B	11. B	12. D	13. B	14. B
15. C	16. C	17. B	18. D	19. A	20. D	21. D
22. D	23. C	24. A	25. A	26. D	27. C	28. D

Câu 1. Cho nước Cl_2 vào dung dịch NaBr xảy ra phản ứng hóa học:

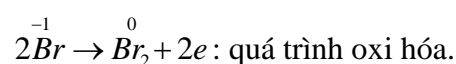
Trong phản ứng hóa học trên, xảy ra quá trình oxi hóa chất nào?

- A. NaCl .
- B. Br_2 .
- C. Cl_2 .
- D. NaBr .

Phương pháp giải:

Quá trình oxi hóa là quá trình chất khử nhường electron.

Quá trình khử là quá trình chất oxi hóa nhận electron.



→ Xảy ra quá trình oxi hóa NaBr.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 2. Trong phản ứng hóa học: $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$, chất oxi hóa là

A. H_2O .

B. NaOH.

C. Na.

D. H_2 .

Phương pháp giải:

Chất oxi hóa là chất nhận electron.

Chất khử là chất nhường electron.

$2\overset{+1}{\text{H}} + 2e \rightarrow \overset{0}{\text{H}_2}$: nhận 2 electron.

→ H_2O là chất oxi hóa.

Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 3. Trong phản ứng oxi hóa – khử, chất oxi hóa là chất

A. nhận electron.

B. nhường proton.

C. nhường electron.

D. nhận proton.

Phương pháp giải:

Chất oxi hóa là chất nhận electron.

Chất khử là chất nhường electron.

Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 4. Khi tiến hành điều chế và thu khí Cl_2 vào bình, để ngăn khí Cl_2 thoát ra ngoài gây độc, cần đậy miệng bình thu khí Cl_2 bằng bông có tẩm dung dịch

A. NaCl.

B. HCl.

C. NaOH.

D. KCl.

Phương pháp giải:

Khi tiến hành điều chế và thu khí Cl_2 vào bình, để ngăn khí Cl_2 thoát ra ngoài gây độc, cần đậy miệng bình thu bằng khí Cl_2 bằng bông có tẩm dung dịch NaOH. Vì NaOH hấp thụ được khí Cl_2 . Phương trình hóa học:

$2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$

Lời giải chi tiết:

Đáp án C.

Câu 5. . Làm muối là nghề phổ biến tại nhiều vùng ven biển Việt Nam. Một hộ gia đình tiến hành làm muối trên ruộng muối chứa 200 000 L nước biển. Giả thiết 1L nước biển có chứa 30 gam NaCl và hiệu suất quá trình làm muối thành phẩm đạt 60%.

Khối lượng muối hộ gia đình thu được là

- A. 1 200kg.
- B. 10 000kg.
- C. 6 000kg.
- D. 3 600kg.

Phương pháp giải:

1 L nước biển \rightarrow 30 gam NaCl

200 000 L nước biển \rightarrow ?

\rightarrow tạo ra $200\,000 \cdot 30 = 6\,000\,000$ gam NaCl

$H = 60\% \rightarrow$ khối lượng muối thu được thực tế $= 6\,000\,000 \cdot 60\% = 3\,600\,000$ gam $= 3\,600$ kg.

Lời giải chi tiết:**Đáp án D.**

Câu 6. Trong phản ứng hóa học: $Fe + H_2SO_4 \rightarrow FeSO_4 + H_2$, mỗi nguyên tử Fe đã

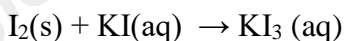
- A. nhường 2 electron.
- B. nhận 2 electron.
- C. nhường 1 electron.
- D. nhận 1 electron.

Phương pháp giải:

$Fe^0 \rightarrow Fe^{+2} + 2e^-$: Fe nhường 2 electron.

Lời giải chi tiết:**Đáp án A.**

Câu 7. Iodine là chất rắn, ít tan trong nước, nhưng lại tan khá dễ dàng trong dung dịch potassium iodide là do phản ứng sau:



Vai trò của KI trong phản ứng trên là gì?

- A. Chất oxi hóa.
- B. Chất khử.
- C. Vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử.
- D. Không phải chất oxi hóa cũng không phải chất khử.

Phương pháp giải:

Có thể nhận thấy potassium không thay đổi số oxi hóa (+1 trong các hợp chất).

Số oxi hóa của iodine trong đơn chất và potassium iodide lần lượt là 0 và -1 và giữa chúng không có số oxi hóa trung gian.

Như vậy, trong phản ứng này không có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố, do đó không phải là phản ứng oxi hóa – khử.

Thực tế, phản ứng này là sự kết hợp giữa ion I^- và phân tử I_2 tạo ion I_3^- bằng một liên kết cho – nhận.

Trong thực tế, phản ứng này giúp chuyển iodine (I_2 , ít tan trong nước) thành ion triiodine (I_3^- , tan tốt trong nước) phân tán dễ dàng vào dung dịch. Dung dịch này có tính sát khuẩn.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 8. Trong nhóm halogen, nguyên tử nguyên tố thể hiện khuynh hướng nhận 1 electron yếu nhất là

- A. fluorine.
- B. chlorine.
- C. bromine.
- D. iodine.

Phương pháp giải:

Dựa vào cấu tạo nguyên tử halogen.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 9. Ở cùng điều kiện, giữa các phân tử đơn chất halogen nào sau đây có tương tác Van der Waals mạnh nhất?

- A. I_2 .
- B. Br_2 .
- C. Cl_2 .
- D. F_2 .

Phương pháp giải:

Khối lượng và kích thước phân tử càng lớn thì lực tương tác Van der Waals càng mạnh.

Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 10. Cho các chất sau: Cl_2 , HCl , $NaCl$, $KClO_3$, $HClO_4$. Số oxi hóa của nguyên tử Cl trong phân tử các chất trên lần lượt là

- A. 0, +1, +1, +5, +7.
- B. 0, -1, -1, +5, +7.
- C. +1, -1, -1, -5, -7.
- D. 0, 1, 1, 5, 7.

Phương pháp giải:

Sử dụng quy tắc xác định số oxi hóa:

- Quy tắc 1: Trong đơn chất, số oxi hóa của nguyên tử bằng 0.
- Quy tắc 2: Trong phân tử các hợp chất, thông thường số oxi hóa của hydrogen là +1, của oxygen là -2, các kim loại điển hình có số oxi hóa dương và bằng số electron hóa trị.
- Quy tắc 3: Trong hợp chất, tổng số oxi hóa của các nguyên tử trong phân tử bằng 0.

Lời giải chi tiết:

Đáp án B.

Câu 11. Halogen nào sau đây dùng để khử trùng nước sinh hoạt?

- A. F_2 .
- B. Cl_2 .
- C. Br_2 .
- D. I_2 .

Phương pháp giải:

Dựa vào lý thuyết về đơn chất halogen: Do chlorine sẽ phản ứng một phần với nước tạo thành HCl và HClO. Trong đó HClO có tính oxi hóa mạnh \rightarrow Nước chlorine có khả năng diệt khuẩn, tẩy màu và được ứng dụng trong khử trùng nước sinh hoạt.

Lời giải chi tiết:

Đáp án B.

Câu 12. Trong cơ thể người, nguyên tố iodine tập trung ở tuyến nào sau đây?

- A. Tuyến thượng thận.
- B. Tuyến tụy.
- C. Tuyến yên.
- D. Tuyến giáp trạng.

Phương pháp giải:

Dựa vào ứng dụng của halogen.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 13. Số oxi hóa là một đại số đặc trưng cho đại lượng nào sau đây của nguyên tử trong phân tử?

- A. Hóa trị.
- B. Điện tích.
- C. Khối lượng.
- D. Số hiệu.

Phương pháp giải:

Số oxi hóa là một đại số đặc trưng cho điện tích.

Lời giải chi tiết:

Đáp án B.

Câu 14. Hãy cho biết trong các phản ứng sau, phản ứng nào có tốc độ phản ứng chậm hơn các phản ứng còn lại?

- A. Đốt cháy nhiên liệu.
- B. Sắt bị gỉ.
- C. Trung hòa acid-base.

D. Than cháy.

Phương pháp giải:

Phản ứng nào có tốc độ phản ứng chậm hơn các phản ứng còn lại là phản ứng sắt bị gỉ.

Lời giải chi tiết:

Đáp án B.

Câu 15. Cho phản ứng hóa học xảy ra trong pha khí sau: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$.

Phát biểu nào sau đây không đúng?

Khi nhiệt độ tăng lên,

A. tốc độ chuyển động của phân tử chất đầu (N_2 , H_2) tăng lên.

B. tốc độ va chạm giữa phân tử N_2 và H_2 tăng lên.

C. số va chạm hiệu quả tăng lên.

D. tốc độ chuyển động của phân tử chất sản phẩm (NH_3) giảm.

Phương pháp giải:

Khi nhiệt độ tăng lên, tốc độ chuyển động của phân tử chất sản phẩm (NH_3) tăng.

Lời giải chi tiết:

Đáp án C.

Câu 16. Yếu tố nào sau đây không ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng?

A. Nồng độ.

B. Nhiệt độ.

C. Khối lượng riêng.

D. Áp suất.

Phương pháp giải:

5 yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng:

- Nhiệt độ.

- Nồng độ.

- Áp suất.

- Diện tích tiếp xúc bề mặt.

- Chất xúc tác.

Lời giải chi tiết:

Đáp án C.

Câu 17. Phát biểu nào sau đây đúng về xúc tác?

A. Xúc tác giúp làm tăng năng lượng hoạt hóa của phản ứng.

B. Khối lượng xúc tác không thay đổi sau phản ứng.

C. Xúc tác không tương tác với các chất trong quá trình phản ứng.

D. Xúc tác kết hợp sản phẩm phản ứng tạo thành hợp chất bền.

Phương pháp giải:

Khối lượng xúc tác không thay đổi cả về lượng và chất sau phản ứng.

Lời giải chi tiết:

Đáp án B.

Câu 18. Cho các phát biểu sau:

- (a) Muối iodized dùng để phòng bệnh bướu cổ do thiếu iodine.
- (b) Chloramine – B được dùng để phun khử khuẩn phòng dịch Covid – 19.
- (c) Nước Javel được dùng để tẩy màu và sát trùng.
- (d) Muối ăn là nguyên liệu sản xuất xút, chlorine, nước Javel.

Số phát biểu đúng là

- A. 1.
- B. 2.
- C. 3.
- D. 4.

Phương pháp giải:

Dựa vào lý thuyết nhóm halogen.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 19. Phản ứng chuyển hóa giữa hai dạng đơn chất của phosphorus (P):



Điều này chứng tỏ phản ứng

- A. thu nhiệt, P đỏ bền hơn P trắng.
- B. thu nhiệt, P trắng bền hơn P đỏ.
- C. tỏa nhiệt, P đỏ bền hơn P trắng.
- D. tỏa nhiệt, P trắng bền hơn P đỏ.

Phương pháp giải:

$\Delta_r H^0_{298} > 0 \rightarrow$ Phản ứng thu nhiệt.

\rightarrow P đỏ bền hơn P trắng.

Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 20. Ở điều kiện thường, halogen nào sau đây tồn tại ở thể lỏng, có màu nâu đỏ, gây bỏng sâu nếu rơi vào da?

- A. F_2 .
- B. Cl_2 .
- C. I_2 .
- D. Br_2 .

Phương pháp giải:

Dựa vào tính chất vật lý của halogen:

- F₂: trạng thái khí màu lục nhạt.
- Cl₂: trạng thái khí màu vàng lục.
- Br₂: trạng thái khí màu nâu đỏ.
- I₂: trạng thái rắn màu tím đen.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 21. Phát biểu nào sau đây không đúng khi nói về một số ứng dụng của đơn chất chlorine?

- A. Khí chlorine có thể được dùng để tạo môi trường sát khuẩn cho nguồn nước cấp.
- B. Khí chlorine phản ứng với dung dịch sodium hydroxide tạo dung dịch nước Javel dùng để sát khuẩn trong công nghiệp và trong gia đình.
- C. Khí chlorine được sử dụng để sản xuất hydrogen chloride, từ đó tạo ra hydrochloric acid.
- D. Do có độc tính, khí chlorine được sử dụng để trừ sâu trong nông nghiệp.

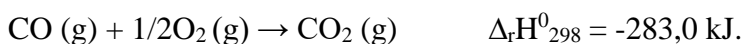
Phương pháp giải:

Chlorine không được phép dùng để trừ sâu trong nông nghiệp.

Lời giải chi tiết:

Đáp án D.

Câu 22. Cho biến thiên enthalpy của phản ứng sau ở điều kiện chuẩn:



Biết nhiệt tạo thành chuẩn của CO₂: $\Delta_f H_{298}^0 (\text{CO}_2 \text{ (g)}) = -393,5 \text{ kJ/mol}$.

Nhiệt tạo thành chuẩn của CO là

- A. -110,5 kJ/mol.
- B. +110,5 kJ/mol.
- C. -141,5 kJ/mol.
- D. -221,0 kJ/mol.

Phương pháp giải:

Sử dụng công thức tính biến thiên enthalpy của phản ứng theo nhiệt tạo thành:

$$\Delta_r H_{298}^0 = \sum \Delta_f H_{298}^0 (sp) - \sum \Delta_f H_{298}^0 (cd)$$

$$\Delta_r H_{298}^0 = \Delta_f H_{298}^0 (\text{CO}_2) - \Delta_f H_{298}^0 (\text{CO}) - \frac{1}{2} \Delta_f H_{298}^0 (\text{O}_2)$$

$$-283 = -393,5 - \Delta_f H_{298}^0 (\text{CO}) - \frac{1}{2} \cdot 0$$

$$\Delta_f H_{298}^0 (\text{CO}) = -110,5 \text{ kJ/mol}$$

Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 23. Cho bột Fe vào dung dịch HCl loãng. Sau đó đun nóng hỗn hợp này. Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. Khí H₂ thoát ra nhanh hơn.
- B. Bột Fe tan nhanh hơn.
- C. Lượng muối thu được nhiều hơn.
- D. Nồng độ HCl giảm nhanh hơn.

Phương pháp giải:

Ảnh hưởng của nhiệt độ tới tốc độ phản ứng → tốc độ phản ứng nhanh hơn.

→ Khí H₂ thoát ra nhanh hơn, bột Fe tan nhanh hơn, lượng muối thu được nhanh hơn, nồng độ HCl giảm nhanh hơn.

Lời giải chi tiết:

Đáp án C.

Câu 24. Nguyên nhân dẫn tới nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen tăng từ fluorine đến iodine là do từ fluorine đến iodine,

- A. khối lượng phân tử và tương tác van der waals đều tăng.
- B. tính phi kim giảm và tương tác van der waals tăng.
- C. khối lượng phân tử tăng và tương tác van der waals giảm.
- D. độ âm điện và tương tác van der waal đều giảm.

Phương pháp giải:

Nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy của các đơn chất halogen tăng dần từ fluorine đến iodine là do từ fluorine đến iodine khối lượng phân tử tăng và lực tương tác van der waals tăng.

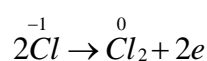
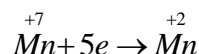
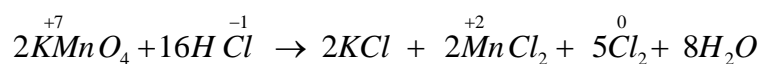
Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 25. Tổng hệ số cân bằng của phản ứng: $KMnO_4 + HCl \rightarrow KCl + MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$ là

- A. 35.
- B. 36.
- C. 37.
- D. 38.

Phương pháp giải:



Lời giải chi tiết:

Đáp án A.

Câu 26. Phát biểu nào sau đây không đúng khi nói về đơn chất nhóm VIIA?

- A. Tính chất đặc trưng là tính oxi hóa.

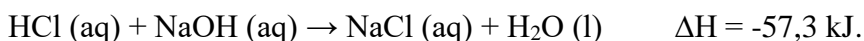
- B. Màu sắc đậm dần từ fluorine đến iodine.
 C. Từ fluorine đến bromine rồi iodine, trạng thái của các đơn chất chuyển từ khí đến lỏng rồi rắn.
 D. Khả năng phản ứng với nước tăng từ fluorine đến iodine.

Phương pháp giải:**Lời giải chi tiết:**

Khả năng phản ứng với nước giảm từ fluorine đến iodine.

Đáp án D.

Câu 27. Cho phương trình hóa học của phản ứng trung hòa sau:



Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. Cho 1 mol HCl tác dụng với NaOH dư tỏa nhiệt lượng là 57,3 kJ.
 B. Cho HCl dư tác dụng với 1 mol NaOH thu nhiệt lượng là 57,3 kJ.
 C. Cho 1 mol HCl tác dụng với 1 mol NaOH tỏa nhiệt lượng là 57,3 kJ.
 D. Cho 2 mol HCl tác dụng với NaOH dư tỏa nhiệt lượng là 57,3 kJ.

Phương pháp giải:

Cho 1 mol HCl tác dụng với 1 mol NaOH tỏa nhiệt lượng là 57,3 kJ.

Lời giải chi tiết:**Đáp án C.**

Câu 28. Hai chất nào sau đây được cho vào muối ăn để bổ sung nguyên tố iodine?

- A. I_2 , HI.
 B. HI, HIO_3 .
 C. KI, KIO_3 .
 D. I_2 , AlI_3 .

Phương pháp giải:

Hai chất được cho vào muối ăn để bổ sung nguyên tố iodine là KI và KIO_3 .

Lời giải chi tiết:**Đáp án C.****Phần tự luận (3 điểm)**

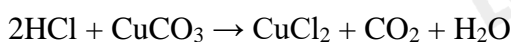
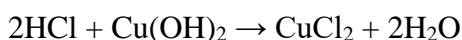
Câu 1. Hydrochloric acid được dùng để đánh sạch lớp gỉ đồng màu xanh gồm hydroxide và muối carbonate của một tấm đồng trước khi sơn. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

Phương pháp giải:

Viết PTHH của HCl với CuCO_3 và Cu(OH)_2 .

Lời giải chi tiết:

PTHH:



Câu 2. Xét phản ứng sau: $4\text{HI} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{I}_2$

Cho giá trị enthalpy tạo thành chuẩn ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$) của một số chất trong bảng dưới đây:

HCl(aq)	H ₂ O(l)	O ₂ (g)	I ₂ (s)
-55	-285	?	?

a, Điền giá trị phù hợp vào ô còn trống.

b, Xác định biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng trên.

c, Thực tế, người ta phải chú hydroiodic acid trong chai, lọ được đậy kín. Hãy giải thích.

Phương pháp giải:

a, Enthalpy chuẩn của đơn chất bằng 0.

b, Sử dụng công thức tính biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng.

$$\Delta_r H_{298}^0 = \sum \Delta_f H_{298}^0 (sp) - \sum \Delta_f H_{298}^0 (cd)$$

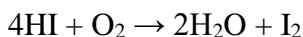
Lời giải chi tiết:

a, Điền giá trị phù hợp vào ô còn trống:

HCl(aq)	H ₂ O(l)	O ₂ (g)	I ₂ (s)
-55	-285	0	0

b, $\Delta_r H_{298}^0 = \sum \Delta_f H_{298}^0 (sp) - \sum \Delta_f H_{298}^0 (cd) = 2 \cdot (-285) + 0 - 4 \cdot (-55) - 0 = -350 \text{ kJ}$

c, Thực tế, người ta phải chứa hydroiodic acid trong chai, lọ được đậy kín để giảm sự tiếp xúc của dung dịch với oxygen có trong không khí, do:



Câu 3. Có hai ống nghiệm, mỗi ống chứa 2ml dung dịch muối X của kali. Cho vài giọt dung dịch AgNO₃ vào ống thứ nhất, thu được kết tủa màu vàng. Nhỏ vài giọt nước Br₂ vào ống thứ hai, lắc đều rồi thêm hồ tinh bột, thấy có màu xanh tím. Xác định công thức hóa học của X và viết phương trình hóa học của các phản ứng.

Phương pháp giải:

Vận dụng các tính chất hóa học của halogen.

Lời giải chi tiết:

Hiện tượng hồ tinh bột chuyển màu xanh tím chứng tỏ sau phản ứng ống thứ hai có sinh ra I₂ nên muối X là KI.

Phương trình hóa học của các phản ứng:

