

ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ II – Đề số 6**Môn: Hóa học - Lớp 10****Bộ sách Kết nối tri thức****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì II của chương trình sách giáo khoa Hóa học 10.
- 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 giữa học kì II – chương trình Hóa học 10.

Câu 1: Số oxi hóa của nitrogen trong hợp chất KNO_3 là

- A. +3
- B. +5
- C. +7
- D. +2

Câu 2: Chlorinide vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử trong phản ứng hóa học nào sau đây?

- A. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} 2\text{HCl}$
- B. $\text{Cl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
- C. $2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{KCl} + 5\text{Cl}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Câu 3: Phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng có sự nhường và nhận

- A. electron
- B. neutron
- C. proton
- D. cation

Câu 4: Trong quá trình: $\text{Br}_2 \rightarrow \text{Br}^-$ thì một phân tử Br_2 đã:

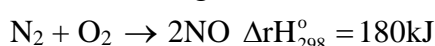
- A. nhận thêm 1 electron
- B. nhận thêm 2 electron
- C. nhường đi 2 electron
- D. nhường đi 1 electron

Câu 5: Số oxi hóa là một đại lượng 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

Câu 6: Trong hợp chất SO_3 , số oxi hóa của sulfur (lưu huỳnh) là

- A. +2
- B. +3
- C. +5
- D. +6

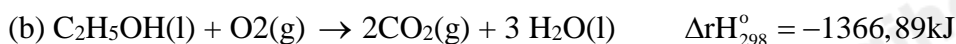
Câu 7: Phương trình nhiệt hóa học giữa nitrogen và oxygen như sau:

Kết luận nào sau đây đúng?

- A. Phản ứng tỏa nhiệt ra môi trường

- B. Phản ứng xảy ra thuận lợi ở điều kiện thường
 C. Phản ứng hóa học xảy ra có sự hấp thu nhiệt từ môi trường
 D. Nitrogen và oxygen phản ứng mạnh hơn khi ở nhiệt độ thấp

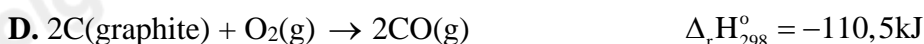
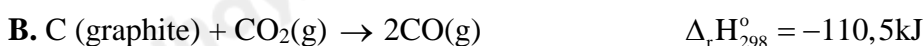
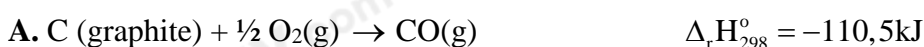
Câu 8: Cho các phương trình nhiệt hóa học sau:



Số phản ứng tỏa nhiệt là

- A. 2
 B. 1
 C. 0
 D. 3

Câu 9: Phản ứng nào biểu diễn nhiệt tạo thành tiêu chuẩn của CO(g) , biết $\Delta_f H_{298}^\circ (\text{CO,g}) = -110,5\text{ kJ/mol}$?



Câu 10: Cho phản ứng có dạng: $a\text{A(g)} + b\text{B(g)} \rightarrow m\text{M(g)} + n\text{N(g)}$

Công thức tính biến thiên enthalpy phản ứng theo năng lượng liên kết E_b là:

A. $\Delta_r H_{298}^\circ = E_b(\text{A}) + E_b(\text{B}) - E_b(\text{M}) - E_b(\text{N})$

B. $\Delta_r H_{298}^\circ = a.E_b(\text{A}) + b.E_b(\text{B}) - m.E_b(\text{M}) - n.E_b(\text{N})$

C. $\Delta_r H_{298}^\circ = E_b(\text{M}) + E_b(\text{N}) - E_b(\text{A}) - E_b(\text{B})$

D. $\Delta_r H_{298}^\circ = m.E_b(\text{M}) + n.E_b(\text{N}) - a.E_b(\text{A}) - b.E_b(\text{B})$

Câu 11: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Nhiệt tạo thành của một chất là biến thiên enthalpy của phản ứng tạo thành 1 mol chất đó từ các đơn chất ở dạng bền vững nhất ở điều kiện xác định.
 B. Nhiệt tạo thành chuẩn là nhiệt tạo thành ở điều kiện chuẩn
 C. Nhiệt tạo thành chuẩn của các đơn chất ở dạng bền vững nhất bằng một.
 D. Biến thiên enthalpy của phản ứng được xác định bằng hiệu số giữa tổng nhiệt tạo thành các sản phẩm và tổng nhiệt tạo thành các chất đầu.

Câu 12: Trong phản ứng thu nhiệt, dấu của ΔH dương vì

- A. năng lượng của hệ chất phản ứng lớn hơn năng lượng của hệ chất sản phẩm.
 B. năng lượng của hệ chất phản ứng nhỏ hơn năng lượng của hệ chất sản phẩm
 C. hệ giải phóng năng lượng dưới dạng nhiệt
 D. enthalpy của chất phản ứng lớn hơn enthalpy của chất sản phẩm

Câu 13: Trong phản ứng: $3\text{Cl}_2 + 6\text{KOH} \rightarrow \text{KClO}_3 + 5\text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O}$. Thì Cl_2 đóng vai trò

- A. chất khử
 B. chất oxi hóa
 C. vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử
 D. môi trường

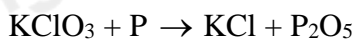
Câu 14: Phát biểu nào dưới đây không đúng?

- A. phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng luôn xảy ra đồng thời sự oxi hóa và sự khử
 B. phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng trong đó có sự thay đổi số oxi hóa của ít nhất một nguyên tố

C. phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng có sự thay đổi số oxi hóa của tất cả các nguyên tố

D. phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng có sự chuyển electron giữa các chất tham gia.

Câu 15: Hỗn hợp potassium chlorate (KClO_3) và phosphorus đỏ là thành phần chính của "thuốc súng" sử dụng báo hiệu cuộc đua bắt đầu. Phản ứng giữa hai chất sinh ra lượng lớn khói màu trắng theo phản ứng sau:



Hệ số cân bằng nguyên tối giản của chất oxi hóa là

A. 6

B. 5

C. 4

D. 3

Câu 16: Cho phản ứng oxi hóa – khử: $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$

Hệ số của HNO_3 sau khi cân bằng phương trình trên (với các hệ số có tỉ lệ tối giản) là:

A. 4

B. 8

C. 12

D. 14

Câu 17: Cho phản ứng: $4\text{HNO}_3 \text{ đặc} + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

Trong phản ứng trên, HNO_3 đóng vai trò là

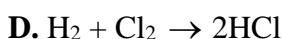
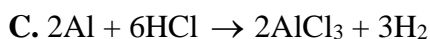
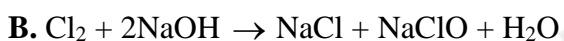
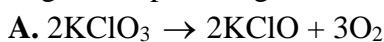
A. chất oxi hóa

B. acid

C. môi trường

D. chất oxi hóa và môi trường

Câu 18: Phản ứng oxi hóa – khử nội phân tử là phản ứng oxi hóa – khử trong đó nguyên tố thể hiện tính khử và nguyên tố thể hiện tính oxi hóa khác nhau nhưng thuộc cùng một phân tử. Trong các phản ứng sau phản ứng nào là phản ứng oxi hóa – khử nội phân tử?



Câu 19: Cho phản ứng sau: $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$

Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng được tính theo công thức là



Câu 20: Biến thiên enthalpy chuẩn được xác định ở nhiệt độ nào?

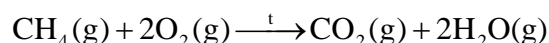
A. 263K

B. 298K

C. 289K

D. 278K

Câu 21: Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng sau ở điều kiện chuẩn:



Cho nhiệt tạo thành của các chất trong bảng sau

Chất	$\text{CH}_4(\text{g})$	$\text{CO}_2(\text{g})$	$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
$\Delta_f H_{298}^\circ$ (kJ / mol)	-74,9	-393,5	-285,8

- A. -890,2 (kJ/mol).
- B. -882,4 (kJ/mol).
- C. -790,8 (kJ/mol).
- D. -875,6 (kJ/mol)

Câu 22: Cho phản ứng sau: $S(s) + O_2(g) \xrightarrow{t} SO_2(g)$ $\Delta_f H_{298}^\circ(SO_2, g) = -296,8 \text{ kJ/mol}$

Cho khẳng định sau:

- a) $\Delta_f H_{298}^\circ(SO_2, g) = -296,8 \text{ kJ/mol}$ là lượng nhiệt tỏa ra khi tạo ra 1 mol $SO_2(g)$ từ đơn chất S (s) và $O_2(g)$, đây là đơn chất bền nhất ở điều kiện chuẩn.
- b) Ở điều kiện chuẩn $\Delta_f H_{298}^\circ(O_2, g) \neq 0$
- c) Ở điều kiện chuẩn $\Delta_f H_{298}^\circ(S, g) = 0$
- d) Hợp chất $SO_2(g)$ kém bền hơn về mặt năng lượng so với các đơn chất bền S (s) với $O_2(g)$

Số khẳng định đúng là

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

Câu 23: Sulfur dioxide là một chất có nhiều ứng dụng trong công nghiệp (dùng để sản xuất sulfuric acid, tẩy trắng bột giấy trong công nghiệp giấy, tẩy trắng dung dịch đường trong sản xuất đường tinh luyện,...) và giúp ngăn cản sự phát triển của một số loại vi khuẩn và nấm gây hư hại cho thực phẩm. Ở áp suất 1 bar và nhiệt độ 25°C, phản ứng giữa 1 mol sulfur với oxygen xảy ra theo phương trình: $S(s) + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$ và tỏa ra một lượng nhiệt là 296,8 kJ Cho các phát biểu sau:

- (a) 28,8 gam sulfur cháy hoàn toàn tỏa ra một lượng nhiệt là 267 120 J.
- (b) Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng là -296,8 kJ.
- (c) Enthalpy tạo thành chuẩn của sulfur dioxide bằng -296,8 kJ/mol
- (d) Sulfur dioxide vừa có thể là chất khử vừa có thể là chất oxi hóa, tùy thuộc vào phản ứng mà nó tham gia. Biết trong hợp chất, sulfur có các số oxi hóa thường gặp là -2, +4, +6.
- (e) 0,6 mol sulfur tác dụng hết với oxygen giải phóng 178,08 kJ năng lượng dưới dạng nhiệt.

Số phát biểu đúng là

- A. 3.
- B. 4.
- C. 5.
- D. 2

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com