

Nội dung bộ **19 Câu hỏi trắc nghiệm Hóa 8 Bài 13: Phản ứng hóa học** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

Bộ 19 bài tập trắc nghiệm: Phản ứng hóa học có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Trong phản ứng sau chất nào là chất tham gia?

Axit clohidric + natri cacbonat \rightarrow natri clorua + cacbon đioxit + nước

Lời giải:

Chất ban đầu bị biến đổi trong phản ứng gọi là chất phản ứng hay chất tham gia.

\Rightarrow 2 chất tham gia trong phản ứng này là: Axit clohidric và natri cacbonat

Đáp án cần chọn là: A

Câu 2: Trong phản ứng sau chất nào là sản phẩm ?

Axit clohidric + kali cacbonat \rightarrow kali clorua + cacbon đioxit + nước

A. Axit clohidric, natri clorua

B. Kali clorua, cacbon đioxit,

C. cacbon đioxit, nước

D. Kali clorua, cacbon đioxit, nước

Lời giải:

Các chất sản phẩm bao gồm kali clorua, cacbon đioxit, nước

Đáp án cần chọn là: D

Câu 3: Bỏ quả trứng vào dung dịch axit clohidric thấy sủi bọt ở vỏ trứng. Biết rằng axit clohidric tác dụng với canxi cacbonat (chất có trong vỏ trứng) tạo ra canxi clorua, nước và khí cacbon đioxit thoát ra. Phương trình chữ của phản ứng là:

A. Axit clohidric + canxi clorua \rightarrow canxi cacbonat + khí cacbon đioxit

B. Axit clohidric + khí cacbon đioxit \rightarrow canxi cacbonat + canxi clorua + nước

C. Khí cacbon đioxit + canxi clorua + nước \rightarrow Axit clohidric + canxi cacbonat

D. Axit clohidric + canxi cacbonat \rightarrow canxi clorua + khí cacbon đioxit + nước

Lời giải:

“Axit clohidric tác dụng với canxi cacbonat” => axit clohidric và canxi cacbonat là 2 chất tham gia

“tạo ra canxi clorua, nước và khí cacbon đioxit thoát ra” => canxi clorua, nước và khí cacbon đioxit là 3 chất sản phẩm

=> Phương trình chữ của phản ứng là:

Axit clohidric + canxi cacbonat → canxi clorua + khí cacbon đioxit + nước

Đáp án cần chọn là: D

Câu 4: Sắt cháy trong oxi, không có ngọn lửa nhưng sáng chói tạo ra hạt nhỏ nóng chảy màu nâu là oxit sắt từ, phương trình chữ của phản ứng hóa học là:

- A. Sắt + Oxi → Oxit sắt từ
- B. Oxi + Oxit sắt từ → Sắt
- C. Oxit sắt từ → Sắt + Oxi
- D. Sắt + Oxit sắt từ → Oxi

Lời giải:

Phương trình chữ của phản ứng hóa học là: Sắt + Oxi → Oxit sắt từ

Đáp án cần chọn là: A

Câu 5: Dùng nước mưa đun sôi rồi để nguội làm nước uống, lâu ngày thấy trong ấm có những cặn trắng. Biết rằng trong nước mưa có chứa nhiều muối canxi hidro cacbonat. Muối này dễ bị nhiệt phân hủy sinh ra canxi cacbonat (là chất kết tủa trắng), khí cacbon đioxit và nước. Hãy cho biết dấu hiệu có phản ứng xảy ra khi đun nước sôi rồi để nguội.

- A. Do tạo thành nước.
- B. Do tạo thành chất kết tủa trắng canxi cacbonat.
- C. Do để nguội nước.
- D. Do đun sôi nước

Lời giải Dấu hiệu có phản ứng xảy ra: trong ấm có những cặn trắng

Phương trình chữ: canxi hidro cacbonat → canxi cacbonat + cacbon đioxit + nước

Đáp án cần chọn là: B

Câu 6: Phản ứng hóa học là

- A. Quá trình kết hợp các đơn chất thành hợp chất
- B. Quá trình biến đổi chất này thành chất khác
- C. Sự trao đổi của 2 hay nhiều chất ban đầu để tạo chất mới
- D. Là quá trình phân hủy chất ban đầu thành nhiều chất

Lời giải:

Phản ứng hóa học là quá trình biến đổi chất này thành chất khác.

Đáp án cần chọn là: B

Câu 7: Trong phản ứng hóa học, các chất tham gia và các chất sản phẩm đều có cùng

- A. số nguyên tử của mỗi nguyên tố.
- B. số nguyên tố tạo nên chất.
- C. số phân tử của mỗi chất.
- D. số nguyên tử trong mỗi chất.

Lời giải:

Trong phản ứng hóa học, các chất tham gia và các chất sản phẩm đều có cùng số nguyên tử của mỗi nguyên tố. Vì phản ứng hóa học chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi.

Đáp án cần chọn là: A

Câu 8: Khi xảy ra phản ứng hóa học sẽ

- A. có ánh sáng phát ra.
- B. có sinh nhiệt.
- C. có chất mới tạo thành.
- D. có chất không tan trong nước.

Lời giải:

Khi xảy ra phản ứng hóa học sẽ có chất mới tạo thành

Đáp án cần chọn là: C

Câu 9: Dấu hiệu của phản ứng hóa học

- A. Thay đổi màu sắc
- B. Tạo chất bay hơi hoặc chất kết tủa
- C. Tỏa nhiệt hoặc phát sáng
- D. Tất cả đáp án

Lời giải:

Dấu hiệu của phản ứng hóa học là

- Có thể thay đổi màu sắc, trạng thái, mùi.
- Tỏa nhiệt, thu nhiệt hoặc phát sáng.
- Tạo ra kết tủa, bay hơi, hoặc đổi màu

Đáp án cần chọn là: D

Câu 10: Làm thế nào để biết có phản ứng xảy ra?

- A. Dựa vào mùi của sản phẩm
- B. Dựa vào màu của sản phẩm
- C. Dựa vào sự tỏa nhiệt
- D. Dựa vào dấu hiệu có chất mới tạo thành

Lời giải:

Để biết có phản ứng xảy ra, ta dựa vào dấu hiệu có chất mới tạo thành, như

- + Thay đổi màu sắc
- + Tạo chất bay hơi hoặc chất kết tủa
- + Tỏa nhiệt hoặc phát sáng

Đáp án cần chọn là: D

Câu 11: Điều kiện để một phản ứng hóa học xảy ra là

- A. không thể thiếu chất xúc tác.
- B. các chất phản ứng phải tiếp xúc với nhau.
- C. cần phải đun nóng.
- D. cả 3 điều kiện trên.

Lời giải:

Điều kiện để một phản ứng hóa học xảy ra là các chất phản ứng phải tiếp xúc với nhau.

Điều kiện chất xúc tác và đun nóng không phải phản ứng nào cũng cần có.

Đáp án cần chọn là: B

Câu 12: Trong phản ứng: Magie + axit sunfuric \rightarrow magie sunfat + khí hiđro. Magie sunfat là

- A. chất phản ứng
- B. sản phẩm
- C. chất xúc tác
- D. chất môi trường

Lời giải:

Magie + axit sunfuric \rightarrow magie sunfat + khí hiđro

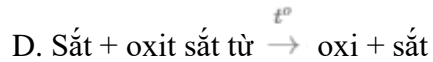
(chất tham gia) (sản phẩm)

\Rightarrow magie sunfat là chất sản phẩm

Đáp án cần chọn là: B

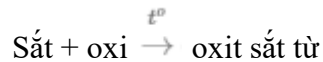
Câu 13: Sắt cháy trong oxi không có ngọn lửa nhưng sáng chói và tạo ra các hạt nhỏ nóng chảy, màu nâu là oxit sắt từ. Phương trình chữ của phản ứng hóa học này là

- A. Sắt + oxi $\xrightarrow{t^{\circ}}$ oxit sắt từ
- B. Oxi + oxit sắt từ $\xrightarrow{t^{\circ}}$ sắt
- C. Oxit sắt từ $\xrightarrow{t^{\circ}}$ sắt + oxi



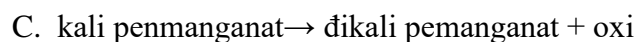
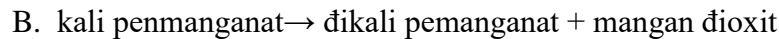
Lời giải:

Sắt tác dụng với oxi tạo oxit sắt từ => phương trình chữ là:



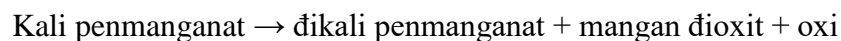
Đáp án cần chọn là: A

Câu 14: Khi nung kali pemanganat ở nhiệt độ cao người ta thu được các sản phẩm là đikali pemanganat; mangandioxit và oxi. Chọn phương trình chữ đúng với phản ứng trên?



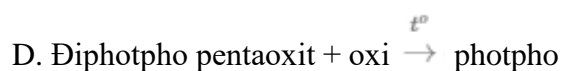
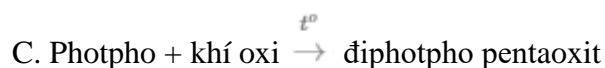
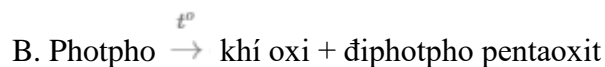
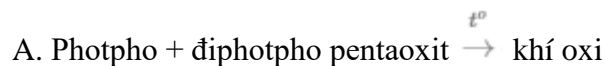
Lời giải:

Phương trình:



Đáp án cần chọn là: D

Câu 15: Đốt photpho trong oxi thu được chất điphotpho pentaoxit. Phương trình chữ nào sau đây biểu diễn đúng phản ứng hóa học trên.



Lời giải:

Đốt photpho trong oxi thu được chất điphotpho pentaoxit

hay photpho tác dụng với oxi thu được chất điphotpho pentaoxit

Photpho + khí oxi $\xrightarrow{t^o}$ điphotpho pentaoxit

Đáp án cần chọn là: C

Câu 16: Khi nung đá vôi ở nhiệt độ cao người ta thu được các sản phẩm là cacbon đioxit và canxi oxit. Chọn phương trình chữ đúng với phản ứng trên?

- A. Canxi oxit + cacbon đioxit \rightarrow Canxi cacbonat
- B. Canxi oxit \rightarrow Canxi cacbonat + cacbon đioxit
- C. Canxi cacbonat \rightarrow Canxi oxit + cacbon đioxit
- D. Canxi cacbonat + Canxi oxit \rightarrow Cacbon đioxit

Lời giải:

Phương trình chữ:

Canxi cacbonat \rightarrow canxi oxit + cacbon đioxit

Đáp án cần chọn là: C

Câu 17: Trong các trường hợp sau, trường hợp không phải mô tả phương trình hóa học

- A. Rượu để trong chai không kín bị cạn dần
- B. Sắt cho tác dụng với oxi tạo ra khí SO₂
- C. Natri cháy trong không khí tạo thành Na₂O
- D. Tất cả đáp án

Lời giải:

Trường hợp không phải mô tả phương trình hóa học là: Rượu để trong chai không kín bị cạn dần

Đáp án cần chọn là: A

Câu 18: Trong một phản ứng hóa học, giữa các sản phẩm với các chất phản ứng không có sự thay đổi về

- A. số nguyên tử của mỗi chất.
- B. số nguyên tố của mỗi chất.

C. số nguyên tử của mỗi nguyên tố.

D. số phân tử của mỗi chất.

Lời giải:

Số nguyên tử của mỗi nguyên tố của các chất trước và sau phản ứng được bảo toàn

Đáp án cần chọn là: C

Câu 19:Trong một phản ứng hóa học các chất phản ứng và các chất sản phẩm phải chứa cùng:

A. Số nguyên tử của mỗi nguyên tố

B. Số nguyên tử trong mỗi chất

C. Số nguyên tố tạo chất

D. Số phân tử của mỗi chất

Lời giải:

Trong một phản ứng hóa học các chất phản ứng và các chất sản phẩm phải chứa cùng: Số nguyên tử của mỗi nguyên tố

Đáp án cần chọn là: A

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ **19 Câu hỏi trắc nghiệm Hóa 8 Bài 13: Phản ứng hóa học** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.