

# BỘ 10 ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1 MÔN HÓA HỌC 8

## NĂM 2020 CÓ ĐÁP ÁN

### 1. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 1

TRƯỜNG THCS TÂN HÒA

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1  
MÔN HÓA HỌC 8  
NĂM HỌC 2020-2021

**Câu 1:** Nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt

- A. p và n                                      B. n và e                                      C. e và p                                      D. n, p và e

**Câu 2:** Việc hiểu biết tính chất của chất có lợi gì ?

- A. Giúp phân biệt chất này với chất khác, tức nhận biết được chất  
B. Biết cách sử dụng chất  
C. Biết ứng dụng chất thích hợp trong đời sống và sản xuất  
D. Cả ba ý trên

**Câu 3:** Đây là chất tinh khiết trong các chất sau:

- A. Nước khoáng                              B. Nước mưa                              C. Nước lọc                              D. Nước cất

**Câu 4:** Hỗn hợp là sự trộn lẫn của mấy chất với nhau ?

- A. 2 chất trở lên                              B. 3 chất                              C. 4 chất                              D. 2 chất

**Câu 5:** Để biểu thị khối lượng của một nguyên tử, người ta dùng đơn vị:

- A. miligam                              B. gam                              C. kilogam                              D. đvC

**Câu 6:** Hợp chất là những chất được tạo nên bởi bao nhiêu nguyên tố hóa học

- A. nhiều hơn 2                              B. 3                              C. 4                              D. 2

**Câu 7:** Đơn chất là những chất được tạo nên bởi mấy nguyên tố hóa học?

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

**Câu 8:** Mỗi công thức hóa học của một chất cho chúng ta biết:

- A. nguyên tố nào tạo ra chất  
B. số nguyên tử của mỗi nguyên tố có trong một phân tử của chất  
C. phân tử khối của chất  
D. Cả ba ý trên

**Câu 9:** Nguyên tử nguyên tố A có 3 hạt proton trong hạt nhân. Vậy số hạt electron trong nguyên tử nguyên tố A là:

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

**Câu 10:** Phân tử  $H_2SO_4$  có khối lượng là:

A. 49 đvC

C. 98 đvC

C. 49g

D. 98g

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 1**

1-D

2-D

3-D

4-A

5- D

6-A

7-A

8-D

9-C

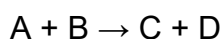
10-C

**2. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 2****TRƯỜNG THCS LẠC HỒNG****ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1****MÔN HÓA HỌC 8****NĂM HỌC 2020-2021****Câu 1:** Đây là hiện tượng hóa học trong các hiện tượng dưới đây?

- A. Nước sôi
- B. Nước bốc hơi
- C. Nước đóng băng
- D. Nước bị phân hủy tạo thành khí oxi và khí hidro

**Câu 2:** Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng các chất tham gia phản ứng như thế nào với tổng khối lượng các chất tạo thành sau phản ứng?

- A. Bằng nhau
- B. Lớn hơn
- C. Nhỏ hơn
- D. Có thể lớn hơn hoặc nhỏ hơn tùy vào từng phản ứng

**Câu 3:** Cho phản ứng hóa học:

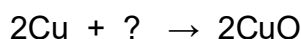
Nếu khối lượng của các chất A,C,D lần lượt là 20g, 35g và 15g thì khối lượng chất B đã tham gia phản ứng bằng bao nhiêu gam ?

- A. 15g
- B. 20g
- C. 30g
- D. 35g

**Câu 4:** Cho PTHH:

Khi đó giá trị của x là:

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

**Câu 5:** Cho PTHH:

Chất cần điền vào dấu chấm hỏi là:

- A. O                                      B. O<sub>2</sub>                                      C. 2O                                      D. Cu

**Câu 6:** Một mol bất kì chất khí nào cũng có thể tích như nhau và bằng:

- A. 224 lit                                      B. 2,24 lit                                      C. 22,4 lit                                      D. 22,4 ml

**Câu 7:** Mol là lượng chất có chứa bao nhiêu nguyên tử hoặc phân tử chất đó ?

- A.  $6 \cdot 10^{21}$                                       B.  $6 \cdot 10^{22}$                                       C.  $6 \cdot 10^{23}$                                       D.  $6 \cdot 10^{24}$

**Câu 8:** Khí oxi nặng hay nhẹ hơn bao nhiêu lần so với khí hidro ?

- A. Nặng hơn 16 lần  
B. Nhẹ hơn 16 lần  
C. Nặng hơn 8 lần  
D. Nặng hơn 8 lần

**Câu 9:** Trong phân tử CuO, oxi chiếm bao nhiêu phần trăm về khối lượng ?

- A. 20%                                      B. 80%                                      C. 40%                                      D. 60%

**Câu 10:** 0,5 mol Fe có khối lượng bằng :

- A. 56g                                      B. 28g                                      C. 112g                                      D. 14g

### ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 2

- |     |     |     |     |      |
|-----|-----|-----|-----|------|
| 1-D | 2-A | 3-C | 4-A | 5-B  |
| 6-C | 7-C | 8-A | 9-A | 10-B |

### 3. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 3

TRƯỜNG THCS NGỌC LÂM

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1  
MÔN HÓA HỌC 8  
NĂM HỌC 2020-2021

**Câu 1:** Khả năng tan của khí oxi trong nước là :

- A. rất ít                                      B. ít                                      C. nhiều                                      D. rất nhiều

**Câu 2:** Trong điều kiện bình thường, khí oxi là đơn chất hoạt động hóa học ở mức độ :

- A. yếu                                      B. rất yếu                                      C. bình thường                                      D. mạnh

**Câu 3:** Sự oxi hóa là sự tác dụng của một chất với :

- A. oxi                                      B. sắt                                      C. đồng                                      D. hidro

**Câu 4:** Oxit được chia thành mấy loại chính ?

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

**Câu 5:** Oxit là hợp chất của oxi với :

- A. Fe

- B. S
- C. P
- D. một nguyên tố bất kì

**Câu 6:** Để điều chế oxi người ta thường dùng :

- A.  $\text{KMnO}_4$
- B.  $\text{KClO}_3$
- C.  $\text{H}_2\text{O}$
- D. Cả ba chất trên

**Câu 7:** Khí có thành phần nhiều thứ hai trong không khí là :

- A. nitơ
- B. oxi
- C. cacbonic
- D. hơi nước

**Câu 8:** Biện pháp nào giúp chúng ta có thể bảo vệ bầu không khí trong lành tránh ô nhiễm ?

- A. Trồng rừng
- B. Bảo vệ rừng
- C. Giảm lượng khí thải vào bầu khí quyển
- D. Cả ba biện pháp trên

**Câu 9:** Để dập tắt một đám cháy chúng ta cần :

- A. Hạ chất cháy xuống dưới nhiệt độ cháy
- B. Ngăn không cho chất cháy tiếp xúc với khí oxi
- C. Ngăn không cho chất cháy tiếp xúc với nước
- D. Một hoặc đồng thời cả hai phương án A và B

**Câu 10:** Vai trò lớn nhất của oxi đối với đời sống của con người là :

- A. Cung cấp oxi cho sự hô hấp của cơ thể
- B. Cung cấp oxi để đốt nhiên liệu
- C. Cung cấp oxi cho các lò luyện gang, thép
- D. Cung cấp oxi cho các đèn xì oxi

### ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 3

- |     |     |     |     |      |
|-----|-----|-----|-----|------|
| 1-B | 2-D | 3-A | 4-B | 5-D  |
| 6-D | 7-B | 8-D | 9-D | 10-A |

## 4. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 4

TRƯỜNG THCS LÊ QUÝ ĐÔN

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1

**MÔN HÓA HỌC 8**  
**NĂM HỌC 2020-2021**

**Câu 1:** Đơn chất oxi có thể tác dụng được với

- A. P                      B.S                      C.Fe                      D. cả 3 đơn chất trên

**Câu 2:** Mức độ tan của khí oxi trong nước là:

- A. vô hạn                B. nhiều                C. ít                      D. không tan

**Câu 3:** Để điều chế khí oxi người ta có thể dùng

- A.  $KClO_3$                 B.  $KMnO_4$                 C. không khí                D. cả ba nguyên liệu trên

**Câu 4:** Khí chiếm thành phần chủ yếu của không khí là :

- A. nitơ                      B. oxi                      C. cacbonic                      D. hơi nước

**Câu 5:** Số chất tham gia trong một phản ứng phân huỷ là:

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

**Câu 6:** Số chất tạo thành trong một phản ứng hoá hợp là:

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

**Câu 7:** Phản ứng thế là phản ứng giữa hợp chất với:

- A.  $H_2$                       B.  $O_2$                       C. Cu                      D. đơn chất

**Câu 8:** Nguyên liệu để điều chế hidro trong công nghiệp là :

- A. Zn và HCl                B. Al và HCl                C. không khí                D. nước

**Câu 9:** Hỗn hợp của hidro nổ mạnh nhất khi tỉ lệ  $H_2: O_2$  là :

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

**Câu 10:** Phản ứng hoá học xảy ra giữa hidro và nước là phản ứng:

- A. thế                      B. hoá hợp                      C. oxi hoá - khử                      D. cả B và C

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 4**

1. D      2.C      3. D      4.A      5. A  
6. A      7. D      8. D      9. B      10. D

**5. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 5**

**TRƯỜNG THCS GÒ VẤP**

**ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1**

**MÔN HÓA HỌC 8**

**NĂM HỌC 2020-2021**

**Câu 1:** Nguyên tử có khả năng liên kết nhờ hạt nào

- A. Electron và notron

- B. Proton và electron
- C. Electron
- D. Tất cả đáp án đúng

**Câu 2:** Thành phần cấu tạo của hầu hết các nguyên tử

- A. Hạt p
- B. Hạt electron và notron
- C. Hạt proton và notron
- D. Cả 3 loại hạt

**Câu 3:** Chọn đáp án đúng

- A. Nhôm là phi kim đơn chất
- B. Khí metan được gọi là hợp chất hữu cơ
- C. Oxi chiếm khối lượng ít nhất vỏ trái đất
- D. Số p = số n

**Câu 4:** Cho X có số khối là 40. Biết số hạt mang điện nhiều hơn không mang điện là 20. Xác định số thứ tự của X trong bảng tuần hoàn

- A. 20
- B. 40
- C. 21
- D. 30

**Câu 5:** Cho điện tích hạt nhân  $Cl=17^+$ . Xác định số khối, số e, số e lớp ngoài cùng.

- A. Số e=17, số khối là 35.5 số e lớp ngoài cùng là 7
- B. Số e=17, số khối là 71, số e lớp ngoài cùng là 8
- C. Số e= 18, số khối là 35, số e lớp ngoài cùng là 5
- D. Số e=18, số khối là 71, số e lớp ngoài cùng là 6

**Câu 6:** Hỗn hợp nào sau đây có thể tách riêng các thành phần bằng cách cho hỗn hợp vào nước rồi khuấy đều

- A. Bột than và bột sắt
- B. Đường và muối
- C. Bột đá vôi và muối ăn
- D. Tất cả đáp án đều đúng

**Câu 7:** Photpho có mấy dạng và tồn tại ở những dạng hình thù nào

- A. Dạng rắn và dạng tinh khiết
- B. Trắng, đỏ, đen
- C. Chỉ có đỏ

D. Đáp án A&B

**Câu 8:** Nguyên tố A có nguyên tử khối gấp 3 lần Beri là

- A. Sắt
- B. Oxi
- C. Nhôm
- D. Cacbon

**Câu 9:** Tính phân tử khối của  $\text{CH}_3\text{COOH}$

- A. 60
- B. 61
- C. 59
- D. 70

**Câu 10:** Dựa vào dấu hiệu nào để phân biệt phân tử của đơn chất và phân tử của hợp chất

- A. Hình dạng
- B. Kích thước
- C. Phân tử khối
- D. Số lượng nguyên tử của phân tử

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 5**

1.C	2.C	3.B	4.A	5.A
6.C	7.D	8.C	9.A	10.D

**6. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 6**

**TRƯỜNG THCS QUANG TRUNG**

**ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1**

**MÔN HÓA HỌC 8**

**NĂM HỌC 2020-2021**

**Câu 1:** Các công thức hóa học nào là đúng

- A.  $\text{KCl}$ ,  $\text{AlO}$ ,  $\text{S}$
- B.  $\text{Na}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{CuSO}_4$
- C.  $\text{BaSO}_4$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{BaOH}$
- D.  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{Mg}$

**Câu 2:** Từ công thức  $\text{KMnO}_4$ , ta biết được thông tin gì

- A. Có 4 nguyên tử  $\text{O}_2$  trong phân tử

B. Hợp chất được tạo từ nguyên tố K, O, Mn

C. Phân tử khối là 99 đvC

D. Tất cả đáp án

**Câu 3:** Cho biết hóa trị của P trong  $P_2O_3$

A. III

B. V

C. IV

D. II

**Câu 4:** Cho X có phân tử khối là 44 đvC được tạo từ nguyên tố C và O. Biết  $\%m_C = 27,27\%$ .

Xác định công thức

A. CO

B.  $CO_2$

C.  $CO_3$

D.  $C_2O$

**Câu 5:** Xác định hóa trị của C trong các hợp chất sau: CO,  $CH_4$ ,  $CO_2$

A. II, IV, IV

B. II, III, V

C. III, V, IV

D. I, II, III

**Câu 6:** Chọn câu đúng

A. Hóa trị của C ở CO là IV

B. Quy tắc hóa trị  $x.a=y.b$

C. CTHH có 2 ý nghĩa

D. Tất cả đáp án

**Câu 7:** Cho công thức sau  $CH_3COONa$ . Tính  $\%m_{Na}$

A.  $\%m_{Na} = 29,27\%$

B.  $\%m_{Na} = 3,66\%$

C.  $\%m_{Na} = 28,049\%$

D.  $\%m_{Na} = 39\%$

**Câu 8:** Viết  $3Cl_2$  nghĩa là gì

A. 3 phân tử clo

B. 3 nguyên tử clo

C. Clo có hóa trị III

D. Tất cả đáp án



**Câu 9:** Chọn câu sai

- A. Có 3 ý nghĩa của CTHH
- B. Công thức của kẽm clorua là  $ZnCl_2$
- C. Axit sunfuric  $HSO_4$
- D. KCl là hợp chất vô cơ

Hướng dẫn giải: công thức đúng là  $H_2SO_4$

**Câu 10:** Lập công thức hóa học biết trong đó có 1 nguyên tử O, 3 nguyên tử C, 8 nguyên tử H

- A.  $C_3H_8O$
- B. CHO
- C.  $C_3HO$

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 6**

1.B	2.B	3.A	4.B	5.A
6.B	7.C	8.A	9.C	10.A

**7. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 7**

TRƯỜNG THCS NGUYỄN DU

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2020-2021

**Câu 1.** Phân loại các chất sau đây đâu là đơn chất, đâu là hợp chất: than, nước vôi trong, nhôm oxit, khí nitơ, kali, muối ăn, đường, nước, khí oxi.

**Câu 2.** Phân tử khối của  $KMnO_4$  là 158 đvC. Trong phân tử kalipenmanganat có 1K, 1Mn và 4O. Tính nguyên tử khối của mangan biết nguyên tử khối của K là 39 đvC của oxi là 16 đvC.

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 7**

**Câu 1.** Đơn chất: than, kali, khí oxi, khí nitơ

Hợp chất: nước vôi trong, nhôm oxit, muối ăn, đường, nước

**Câu 2.** Gọi nguyên tử khối của Mn là x ta có:  $158 = 1.39 + Mn.x + 16.4 \rightarrow x = 55$  đvC

**8. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 8**

TRƯỜNG THCS PHAN TÂY HỒ

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2020-2021

**Câu 1:** Chọn đáp án sai

- A. Hiện tượng vật lí là hiện tượng biến đổi mà vẫn giữ nguyên chất ban đầu
- B. Hiện tượng hóa học là là hiện tượng biến đổi tạo ra chất mới
- C. Thủy triều là hiện tượng hóa học
- D. Băng tan là hiện tượng vật lí

**Câu 2:** Hiện tượng hóa học là

- a. Xay tiêu
- b. Hiện tượng ma trơi
- c. Mưa axit
- d. Đồ ăn để lâu ngày bị ôi thiu
- e. Cáo đổi hướng chạy nên chó không đuổi theo được

A. d,e

B. b,c,d

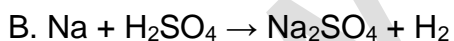
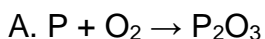
C. a,d

D. b,c

**Câu 3:** Hướng dẫn giải hiện tượng mưa axit

- A. Có sẵn trong tự nhiên
- B. Sự bốc hơi của hơi nước ngưng tụ
- C. Thể hiện tính axit khi có mưa
- D. Do  $\text{SO}_2$  và  $\text{NO}$ . gây ra khi nước mưa có độ pH dưới 5,6 tác động chính là do con người

**Câu 4:** Phương trình đúng là



**Câu 5:** Hệ số của Al trong phản ứng sau là



A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

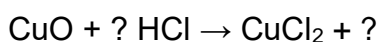
**Câu 6:** Cho 3 g sắt cháy trong không khí sinh ra 5,04 sắt (II) oxit. Tính m của oxi

A. 2,4 g

B. 2,04 g

- C. 2,1 g  
D. 2,24 g

**Câu 7:** Chọn hệ số thích hợp và công thức hóa học của chất còn thiếu



- A.  $\text{H}_2\text{O}$  & 1:2:1:1  
B.  $\text{H}_2$  & 1:1:1:1  
C.  $\text{H}_2\text{O}$  & 1:2:1:2  
D.  $\text{O}_2$  & 1:1:1:1

**Câu 8:** Chọn đáp án đúng

Trong phản ứng hóa học, hạt vi mô nào được bảo toàn

- A. Hạt phân tử  
B. Hạt nguyên tử  
C. Cả 2 loại hạt  
D. Không có hạt nào

**Câu 9:** Chọn phương trình đúng khi nói về khí nito và khí hidro

- A.  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{t^o} \text{NH}_3$   
B.  $\text{N}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{t^o} \text{NH}_3$   
C.  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{t^o} 2\text{NH}_3$   
D.  $\text{N}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{t^o} 2\text{NH}_3$

**Câu 10:** Để bảo quản Na trong phòng thí nghiệm, người ta dùng cách nào

- A. Ngâm trong nước  
B. Ngâm trong rượu  
C. Ngâm trong dầu hỏa  
D. Bỏ vào lọ đậy kín

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 8**

- |     |     |     |     |      |
|-----|-----|-----|-----|------|
| 1.C | 2.B | 3.D | 4.C | 5.B  |
| 6.B | 7.A | 8.B | 9.C | 10.D |

**9. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 9**

TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2020-2021

**Câu 1:** Có bao nhiêu nguyên tố hóa học:

- A. Trên 110 nguyên tố
- B. Đúng 110 nguyên tố
- C. 111 nguyên tố
- D. 100 nguyên tố

**Câu 2:** Kí hiệu của nguyên tố Xeci là

- A. Cs
- B. Sn
- C. Ca
- D. B

**Câu 3:** Khối lượng nguyên tử

- A.  $1,9926 \cdot 10^{-24} \text{kg}$
- B.  $1,9924 \cdot 10^{-27} \text{g}$
- C.  $1,9925 \cdot 10^{25} \text{kg}$
- D.  $1,9926 \cdot 10^{-27} \text{kg}$

**Câu 4:** Nguyên tử của nguyên tố X có nguyên tử khối gấp 7 lần của nguyên tử nguyên tố hidro, đó là nguyên tử nguyên tố nào. Cho biết số p và số e

- A. Liti, số p=số e=3
- B. Be, số p=số e= 4
- C. Liti, số p=số e=7
- D. Natri, số p=số e=11

**Câu 5:** Cho nguyên tố O có nguyên tử khối là 16, Mg là 24. Nguyên tử nào nặng hơn

- A. Mg nặng hơn O
- B. Mg nhẹ hơn O
- C. O bằng Mg
- D. Tất cả đáp án trên

**Câu 6:** Cho nguyên tử của nguyên tố C có 11 proton. Chọn đáp án sai

- A. Đây là nguyên tố Natri
- B. Số e là 16 e
- C. Nguyên tử khối là 22
- D. Stt trong bảng tuần hoàn là 11

**Câu 7:** Cho nguyên tử khối của Bari là 137 . Tính khối lượng thực nguyên tố trên.

- A.  $m_{\text{Ba}}=2,2742 \cdot 10^{22} \text{kg}$
- B.  $m_{\text{Ba}}=2,234 \cdot 10^{-24} \text{g}$

C.  $m_{Ba}=1,345.10^{-23}kg$

D.  $m_{Ba}=2,7298.10^{-21}g$

**Câu 8:** Chọn đáp án sai

A. số p là số đặc trưng của nguyên tố hóa học

B. nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tố cùng loại, có cùng số p trong hạt nhân

C.  $1 đvC=1/12 mC$

D. Oxi là nguyên tố chiếm gần nửa khối lượng vỏ trái đất

Hướng dẫn: nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử cùng loại, có cùng số p trong hạt nhân

**Câu 9:** Cho số khối của nguyên tử nguyên tố X là 39. Biết rằng tổng số hạt nguyên tử là 58.

Xác định nguyên tố đó và cho biết số notron

A. Kali, số n= 19

B. Kali, số n=20

C. Ca, số n=19

D. Ca, số n= 20

**Câu 10:** Cho điện tích hạt nhân của X là  $15+$ . Biết rằng số hạt mang điện nhiều hơn không mang điện là 14. Xác định nguyên tố và số khối

A. Nguyên tố P và  $A=30$

B. Nguyên tố Si và  $A= 29$

C. Nguyên tố P và  $A=31$

D. Nguyên tố Cl và  $A=35.5$

### ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 9

1.A

2.A

3.D

4.A

5.A

6.C

7.D

8.B

9.B

10.C

### 10. Đề kiểm tra 15 phút học kì 1 môn Hóa 8 – Số 10

TRƯỜNG THCS PHAN VĂN TRỊ

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2020-2021

**Câu 1:** Tính hóa trị của C trong CO biết Oxi hóa trị là II

A. I

B. II

- C. III
- D. Không xác định

**Câu 2:** Biết hidroxit có hóa trị I, công thức hòa học nào đây là sai

- A. NaOH
- B. CuOH
- C. KOH
- D. Fe(OH)<sub>3</sub>

**Câu 3:** Bari có hóa trị II. Chọn công thức sai

- A. BaSO<sub>4</sub>
- B. BaO
- C. BaCl
- D. Ba(OH)<sub>2</sub>

**Câu 4:** Nguyên tử Fe có hóa trị II trong công thức nào

- A. FeO
- B. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- C. Fe
- D. FeCl<sub>3</sub>

**Câu 5:** Trong P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, P hóa trị mấy

- A. I
- B. II
- C. IV
- D. V

**Câu 6:** Lập công thức hóa học biết hóa trị của X là I và số p = e là 13 và Y có nguyên tử khối là 35.5

- A. NaCl
- B. BaCl<sub>2</sub>
- C. NaO
- D. MgCl

**Câu 7:** Lập công thức hóa học của Ca(II) với OH(I)

- A. CaOH
- B. Ca(OH)<sub>2</sub>
- C. Ca<sub>2</sub>(OH)
- D. Ca<sub>3</sub>OH

**Câu 8:** Ta có một oxit tên CrO. Vậy muối của Crom có hóa trị tương ứng là

- A.  $\text{CrSO}_4$
- B.  $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- C.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$
- D.  $\text{Cr}_2(\text{OH})_3$

**Câu 9:** Cho hợp chất của X là XO và Y là  $\text{Na}_2\text{Y}$ . Công thức của XY là

- A. XY
- B.  $\text{X}_2\text{Y}$
- C.  $\text{X}_3\text{Y}$
- D. Tất cả đáp án.

**Câu 10:** Chọn câu sai

- A. Hóa trị là con số biểu thị khả năng liên kết của nguyên tử nguyên tố này với nguyên tử nguyên tố kia
- B. Hoá trị của một nguyên tố được xác định theo hóa trị của H chọn làm đơn vị và hóa trị của oxi là 2 đơn vị
- C. Quy tắc hóa trị :  $x.a=y.b$
- D. Photpho chỉ có hóa trị IV

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HK1 MÔN HÓA 8 – SỐ 10**

- |     |     |     |     |      |
|-----|-----|-----|-----|------|
| 1.D | 2.B | 3.C | 4.A | 5.D  |
| 6.A | 7.B | 8.A | 9.A | 10.D |