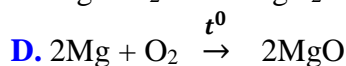
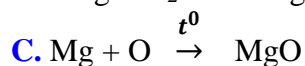
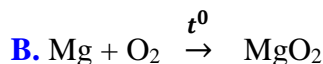
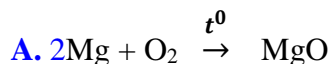


Chọn vào ô đứng trước đáp án đúng nhất.

**Câu 1:** Phương trình hoá học nào sau đây đúng?



**Câu 2:** Ở điều kiện tiêu chuẩn, thể tích mol của chất khí đều bằng

A. 11,2 lít.

B. 22,4 lít.

C. 2,24 lít.

D. 24 lít.

**Câu 3:** Một chiếc đinh sắt để lâu ngày ngoài không khí thì bị gỉ. Khối lượng của đinh sắt thay đổi như thế nào so với khối lượng của chiếc đinh ban đầu?

A. Giảm.

B. Không thay đổi.

C. Không xác định được.

D. Tăng.

**Câu 4:** Thể tích ở đktc của 4,6 gam khí NO<sub>2</sub> là (Cho N = 14, O = 16)

A. 4,48 lít

B. 2,24gam.

C. 22,4 lít

D. 2,24 lít

**Câu 5:** Khối lượng trước và sau một phản ứng hóa học được bảo toàn vì

A. không có tạo thành chất mới.

B. số lượng nguyên tử không thay đổi.

C. liên kết giữa các nguyên tử không đổi.

D. số lượng các chất không thay đổi.

**Câu 6:** Số mol O<sub>2</sub> có trong 9.10<sup>23</sup> phân tử O<sub>2</sub> là

A. 3,0 mol.

B. 1,5 mol.

C. 1,5 lít.

D. 9,0 mol.

**Câu 7:** Dấu hiệu nào giúp ta biết có phản ứng hoá học xảy ra?

A. Một trong số các dấu hiệu trên.

B. Có chất khí thoát ra (sủi bọt).

C. Có chất kết tủa (chất không tan).

D. Có sự thay đổi màu sắc.

**Câu 8:** Than cháy tạo ra khí cacbonic (CO<sub>2</sub>) theo phương trình: cacbon + oxi → khí cacbonic. Biết rằng khối lượng cacbon đã cháy là 4,5 kg và khối lượng oxi đã phản ứng là 12 kg. Khối lượng CO<sub>2</sub> tạo ra là (Cho C = 12, O = 16)

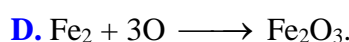
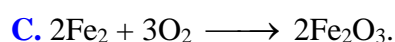
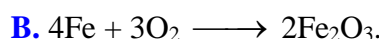
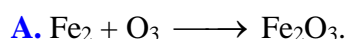
A. 16,2 kg.

B. 16,5 kg.

C. 16,3kg.

D. 16,4 kg.

**Câu 9:** Cứ 4 mol sắt tác dụng hết với 3 mol khí oxi tạo ra 2 mol sắt (III) oxit (Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>). Phương trình hóa học nào sau đây diễn tả đúng ý nghĩa trên?



**Câu 10:** Hiện tượng nào là hiện tượng hoá học trong các hiện tượng thiên nhiên sau đây?

A. Nạn cháy rừng tạo khói đen dày đặc gây ô nhiễm môi trường.

B. Hơi nước trong các đám mây ngưng tụ và rơi xuống tạo ra mưa.

C. Sáng sớm, khi mặt trời mọc sương mù tan dần.

D. Khi mưa giông thường có sấm sét.

**Câu 11:** Sản phẩm của phản ứng: natri + oxi → natri oxit là

A. oxi.

B. natri oxit.

C. natri và oxi.

D. natri.

**Câu 12:** Điền từ còn thiếu vào chỗ trống

“ Trong 1 phản ứng hóa học ..... khối lượng của các chất sản phẩm bằng tổng khối lượng của các chất tham gia phản ứng”

A. Hiệu.

B. Thương.

C. Tích.

D. Tổng.

**Câu 13:** Khí SO<sub>2</sub> nặng hơn khí O<sub>2</sub> bao nhiêu lần? (Cho S = 32, O = 16)

A. 1,2 lần

B. 1,5 lần.

C. 2 lần.

D. 1,7 lần.

**Câu 14:** Cho sơ đồ phản ứng:  $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2.$  Sau khi cân bằng với các hệ số nguyên tối giản thì tổng hệ số trong phương trình hóa học là:



**Câu 31:** Có thể thu khí nào sau đây bằng cách đặt úp bình?

(Cho N = 14, O = 16, C = 12, S = 32, H = 1)

- A. N<sub>2</sub>O                                      B. H<sub>2</sub>                                      C. SO<sub>2</sub>                                      D. CO<sub>2</sub>

**Câu 32:** Cho phản ứng: sắt(II) hiđroxit + oxi + nước → sắt(III) hiđroxit. Số chất phản ứng (chất tham gia) trong phản ứng trên là

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

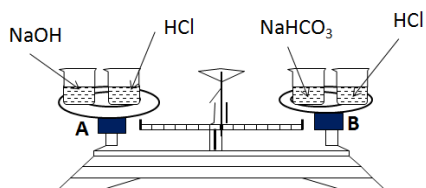
**Câu 33:** Số phân tử O<sub>3</sub> có trong 0,1 mol O<sub>3</sub> là

- A. 0,1.10<sup>23</sup>.                                      B. 6.10<sup>23</sup>.                                      C. 0,6.10<sup>23</sup>.                                      D. 60.10<sup>23</sup>.

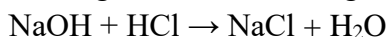
**Câu 34:** Phản ứng hoá học là quá trình biến đổi

- A. nguyên tử này thành phân tử khác.                                      B. chất này thành chất khác.  
C. nguyên tử này thành nguyên tử khác.                                      D. phân tử này thành nguyên tử khác.

**Câu 35:** Bộ cân như hình dưới đang ở vị trí thăng bằng.



Trên đĩa A có 2 cốc đựng các dung dịch NaOH và HCl, trên đĩa B có 2 cốc đựng các dung dịch NaHCO<sub>3</sub> và HCl. Trên mỗi đĩa cân ta rót hết lượng dung dịch HCl vào cốc bên cạnh. Giả thiết khối lượng các chiếc cốc bằng nhau và các phản ứng hóa học xảy ra như sau:



Kết thúc thí nghiệm thì cân lệch về bên đĩa nào?

- A. Đĩa                                      B. Đĩa A hoặc đĩa B.  
C. Đĩa A.                                      D. Thăng bằng.

**Câu 36:** Khí cacbonic CO<sub>2</sub> là một trong các nguyên nhân gây ra hiệu ứng nhà kính. Khối lượng của 0,2 mol khí CO<sub>2</sub> là (Cho C = 12, O = 16)

- A. 4,4 gam.                                      B. 8,8 gam.                                      C. 5,6 gam.                                      D. 6,4 gam.

**Câu 37:** Dãy chất nào sau đây, gồm các chất khí nặng hơn không khí là

(Cho N = 14, O = 16, C = 12, S = 32, H = 1, Cl = 35,5)

- A. CO, CH<sub>4</sub>, NH<sub>3</sub>                                      B. O<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>S.                                      C. Cl<sub>2</sub>, CO, H<sub>2</sub>S.                                      D. N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub> .

**Câu 38:** Tỉ lệ hệ số tương ứng của chất tham gia và chất tạo thành của phương trình hóa học: Fe + 2HCl → FeCl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub> lần lượt là

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

**Câu 39:** Cho phản ứng hóa học sau:  $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{t^0} 2\text{AlCl}_3$ . Công thức về bảo toàn khối lượng của phản ứng trên là

- A.  $m_{\text{Al}} + m_{\text{Cl}_2} = m_{\text{AlCl}_3}$ .                                      B.  $2m_{\text{Al}} + 3m_{\text{Cl}_2} = 2m_{\text{AlCl}_3}$  .  
C.  $m_{\text{AlCl}_3} + m_{\text{Cl}_2} = m_{\text{Al}}$  .                                      D.  $m_{\text{Al}} - m_{\text{Cl}_2} = m_{\text{AlCl}_3}$  .

**Câu 40:** Cho phản ứng: A + B → C + D. Công thức về khối lượng của các chất là

- A.  $m_A + m_B = m_C + m_D$ .                                      B.  $m_B = m_A + m_C + m_D$ .  
C.  $m_D = m_A + m_B + m_C$ .                                      D.  $m_A = m_B + m_C + m_D$ .

.....HẾT.....

<b>Câu</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>	<b>9</b>	<b>10</b>	<b>11</b>	<b>12</b>	<b>13</b>	<b>14</b>	<b>15</b>	<b>16</b>	<b>17</b>	<b>18</b>	<b>19</b>	<b>20</b>
<b>Đáp án</b>	D	B	D	D	B	B	A	B	B	A	B	D	C	A	C	C	A	D	A	C
<b>Câu</b>	<b>21</b>	<b>22</b>	<b>23</b>	<b>24</b>	<b>25</b>	<b>26</b>	<b>27</b>	<b>28</b>	<b>29</b>	<b>30</b>	<b>31</b>	<b>32</b>	<b>33</b>	<b>34</b>	<b>35</b>	<b>36</b>	<b>37</b>	<b>38</b>	<b>39</b>	<b>40</b>
<b>Đáp án</b>	D	B	B	B	B	D	C	D	C	A	B	D	C	B	C	B	B	A	A	A

(Mỗi câu đúng được 0,25 điểm)

**GÍO VĨN RA ĐỀ**

**TỔ TRƯỞNG CM**

**BGH DUYỆT  
HIỆU TRƯỞNG**

**Nguyễn Thị Hằng**

**Phạm Tuấn Anh**

**Vũ Thị Hải Yến**