**Супоришҳои баҳодиҳии ҷамъбастӣ барои чоряки 2**

**аз фанни «Химия».**

Нусхаи I

**1.**Қабати озон ҳаёти рӯи заминро аз нурҳои \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ муҳофизат мекунад

А) инфрасурх

В) ультрабунафш

С) рентгенӣ

Д) радиоактивӣ [1]

**2.** Дар натиҷаи ин реаксия гармӣ хориҷ карда мешавад:

1) 2H2+O2= 2H 2O +Q

2) 2HgO=2Hg+O2 - Q

3) CH4+2O2= CO2+2H2O+Q

4) N2+O2= 2NO -Q

**А)** 1 ва 2 **B)** 1 ва 3 **C)** 1 ва 4 **D)** 2 ва 3 **E)** 3 ва 4 [1]

**3 .**Ҷумларо давом диҳед

Ҳаҷми доимӣ

Ҳолати мӯътадил прраапмӯътадил

Адади молекула саны

1. Ҳаҷми газҳои гуногун дар якхел мешавад

2. Ҳамагуна газ муайян дорад

3. 1 моли ҳамагуна газ ба 22,4 л баробар аст. [3]

**4.**Дуруст ё нодуруст будани мафҳуми додашударо муайян кунед:

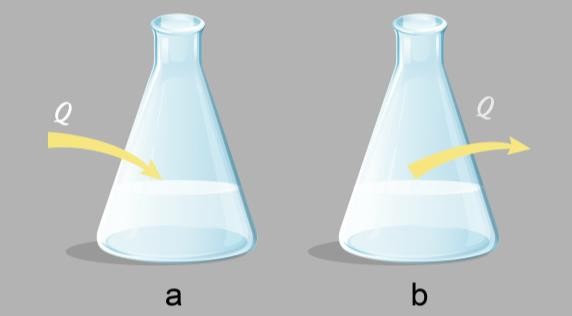
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Мафҳум | * Дуруст Х нодуруст |
| 1 | Пайвастагиҳои карбон нопурра сӯзанд,монооксиди карбон гази заҳрнок ,дуда ва об ҳосил мешавад |  |
| 2 | Пайвастагиҳои карбон нопурра сӯзанд,оксиди карбон (ІV) ва об ҳосил мешавад |  |

[2]

**5** .Ҷадвалро пур кунед

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № | Номи пайвастагӣ | Миқдори модда | Мaссaи модда | Адади зарраҳо |
| 1 | N2 | 1 мол |  |  |
| 2 | HCl |  | 73 г |  |
| 3 | H2O |  |  | 18,06\* 1023 |

[3]

 **6.** Дар сурат равандҳои экзотермикӣ ва эндотермикӣ нишон дода шудаанд.

2

14

а) Муайян кунед, ки кадом раванд дар расмҳо нишон дода шудааст.

**1)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**2)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** [1]

**b)** Кадом сурат ба кадом усул мувофиқат мекунад?

Сӯхтани гидроген\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Таҷзияи оҳаксанг: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**c)** Муодилаи термохимиявии таҷзияи оҳаксангро нависед \

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**7.** Мaгнийи металлӣ бо кислотаи хлорид таъсир карда, 2 г гази гидроген хориҷ шуд:

**а)** муодилаиреаксияро нависед ва баробар кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**b)** массаи кислотаи хлориди ба реаксия дохилшударо ҳисоб кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**c)** миқдори моддаи магнийро ҳисоб кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**8.** Дар лаборатория бо таъсири метали фаъоли натрий ва об гидроген ҳосил мекунанд .

**а)** муодилаи реаксияро нависед ва баробар кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

С

**b)** дар суратҳои А,В, С шарҳоро бо оксиди нитроген (IV) гази карбонат, , гидроген пур кардаанд.Кадом шар бо гидроген пур карда шудааст,муайян кунед ва дар асоси кадом хосияти физикиаш истифода шудааст нависед

*В*

А

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**с)** ба соҳаи истеъмоли гидроген як мисол оред

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_[1]

**d)** Агар гидрогенро аз сулфури гудохташуда гузаронанд,гази бадбӯйи гидрогенсулфид ҳосил мешавад.Муодилаи реаксияро нависед.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**9**.Оксиген аз ҳама элементи васеъ паҳншудаи табиат мебошад. 47,2% оксигенро аз хлорати калий дар иштироки оксиди манган (IV ) ҳангоми гарм кардан ҳосил кардан мумкин аст.

**а)** муодилаи реаксияи таҷзияи хлорати калийро нависед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**b)** дар лаборатория оксигенро чӣ хел ҳосил мекунанд

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

Муодилаи реаксияи табаддулотро нависед ва баробар кунед

H2O2O 2 CO2

1)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

2)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**c)** Оксиген дар соҳаҳои гуногуни фаъолияти одам истифода бурда мешавад.Дар тиббиёт оксигени моеъро барои чӣ истифода мебаранд?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

Ҷадвали баҳогузорӣ

Нусхаи I

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Ҷавоб | Хо л | Ахбороти иловагӣ |
| 1 | В | 1 |  |
| 2 | В | 1 |  |
| 3 | 1.Адади молекула | 1 | Ҷавоби дигар қвбул карда намешавад |
| 2.ҳаҷми доимӣ | 1 |
| 3.ҳолати мӯътадил | 1 |
| 4 | 1 дуруст | 1 |  |
| 2 нодуруст | 1 |  |
| 5 | |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | № | Номи пайвастагӣ | Миқдори модда | Мaссaи модда | Адади зарраҳо | | 1 | N2 | 1 мол | 28г | 6,02 \* 1023 | | 2 | HCl | 2 мол | 73 г | 12,04\* 1023 | | 3 | H2O | 3 мол | 54г | 18,06\* 1023 | | 1 | Барои ҳар як ҷавоби дуруст 1 хол |
| 1 |
| 1 |
| 6 | 1 -cурат эндотермӣ 2- сурат экзотермӣ | 1 | Ду ҷавоби дуруст 1 хол |
| 2) 2- сурат ,1 -сурат | 1 |
| 3)CaCO3 CaO+ CO 2 - Q | 1 |  |
| 7 | Муодилаи реаксияро нависта баробар мекунад | 1 |  |
| Массаи кислотаи хлоридро ҳисоб мекунад m(HCl)=73 г | 1 |  |
| Миқдори моддаи магнийро ҳисоб мекунад  n(Mg)=1 мол | 1 |  |
| 8 | C- шари гидроген, аз ҳаво сабук | 1 |  |
| 2Na+2HOH=2NaOH+H2 | 1 |  |
| Нурии минералиро ҳосил мекунад | 1 | Ҳар гуна соҳаи дурустро номбар кунад,қабул карда мешавад |
| H2+ S= H2S | 1 |  |
| 9 | 2KClO3 2KCl+3O2 | 1 |  |
| Гарм кардани перманганати калий | 1 | Ҳар гуна соҳаи истеҳсоли оксигенро дар лаборатория номбар кунад,қабул карда мешавад |
| 2H2O2  2H2O+ O2 | 1 |  |
| C+ O2 CO2 | 1 |
| Барои нафаскаширо осон кардан | 1 |  |
| Ҳамагӣ | | 25 |  |

**Супоришҳои баҳодиҳии ҷамъбастӣ барои чоряки 2**

**аз фанни «Химия» нусхаи ІІ**

**1.**Қабати озон ҳаёти рӯи хаминро аз нурҳои\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ муҳофизат мекунад

А) инфрасурх

В) радиоактивӣ

С) рентгенӣ

Д) ультрабунафш [1]

**2.** Дар натиҷаи ин реаксия гармӣ фурӯ бурда мешавад

1) 2H2+O2= 2H 2O +Q

2) 2HgO=2Hg+O2 - Q

3) CH4+2O2= CO2+2H2O+Q

4) N2+O2= 2NO -Q

**А)** 1 ва 2 **B)** 1 ва 3 **C)** 1 ва 4 **D)** 2 ва 3 **E)**2 ва 4 [1]

**3 .**Ҷумларо давом диҳед

Ҳаҷми доимӣ

Ҳолати мғътадил

Адади молекула саны

1. . 1 моли ҳама гуна газ ба 22,4 л баробар аст

2.Адади молекулаи ҳама гуна газ муайянро мегирад

3. Дар ҳолати мӯътадил ҳама гуна газ дорад

[3]

**4.**Дуруст ё нодуруст будани мафҳуми додашударо муайян кунед

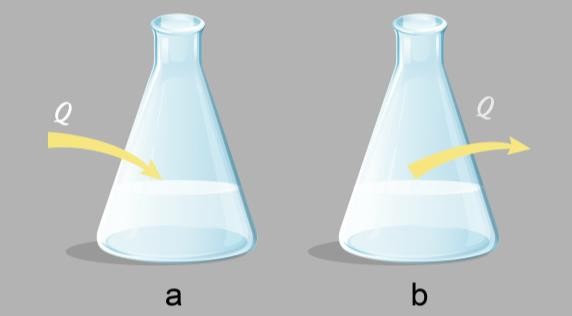
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Мафҳум | * Дуруст/ Х нодуруст |
| 1 | Пайвастагиҳои карбон нопурра сӯзад,оксиди карбон (ІV) ва об ҳосил мешавад |  |
| 2 | Пайвастагиҳои карбон пурра сӯзад ,оксиди карбон (ІV) ҳосил мешавад |  |

[2]

**5** .Ҷадвалро пур кунед

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № | Номи пайвастагӣ | Миқдори модда | Мaссaи модда | Адади зарраҳо |
| 1 | N2 | 2мол |  |  |
| 2 | HCl |  | 109,5 г |  |
| 3 | H2O |  |  | 6,02\* 1023 |

[3]

 **6.** Дар сурат равандҳои экзотермикӣ ва эндотермикӣ нишон дода шудаанд.

14

2

**a)** Муайян кунед, ки кадом раванд дар расмҳо нишон дода шудааст.

**1)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**2)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** [1]

**b)** Кадом сурат ба кадом усул мувофиқат мекунад?

Сӯхтани гидроген:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Таҷзияи оҳаксанг: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**c)** Муодилаи термохимиявии таҷзияи оҳаксангро нависед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**7.** Руҳи металлӣ бо кислотаи хлорид таъсир карда, 2 г гази гидроген хориҷ шуд:

**а)** муодилаиреаксияро нависед ва баробар кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**b)**  массаи кислотаи хлориди ба реаксия дохилшударо ҳисоб кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**c)** миқдори моддаи руҳро ҳисоб кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [3]

**8.** Дар саноат роҳҳои ҳосил кардани гидрогенро нависед. Мисол,дар ҳарорати баланд карбон ва буғи обро таъсир мекунонанд.

**а)** муодилаи ҳосил кардани гидрогенро нависед ва баробар кунед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

С

**b)** дар сурат шарҳои А,В, С –ро бо оксиди нитроген (IV) , гази карбонат, гидроген пур кардаанд. Кадом шар бо гидроген пур карда шудааст,ёбед ва аз рӯи кадом хосияти физикӣ буданашро муайян карда нависед

*В*

А

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**с)** ба соҳаи истеъмоли гидроген як мисол оред

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**d) )** Агар гидрогенро аз сулфури гудохташуда гузаронанд,гази бадбӯйи гидрогенсулфид ҳосил мешавад.Муодилаи реаксияро нависед.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**9**. Оксиген аз ҳама элементи васеъ паҳншудаи табиат мебошад. 47,2% оксигенро аз хлорати калий дар иштироки оксиди манган (IV ) ҳангоми гарм кардан ҳосил кардан мумкин аст.

**а)** муодилаи реаксияи таҷзияи хлорати калийро нависед

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**b)** дар лаборатория оксигенро чӣ хел ҳосил мекунанд

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

Муодилаи реаксияи табаддулотро нависед ва баробар кунед

H2O2O 2 CO2

1)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

2)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**c)** Оксиген дар соҳаҳои гуногуни фаъолияти одам истифода бурда мешавад.Дар тиббиёт оксигени моеъро барои чӣ истифода мебаранд?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

Ҷадвали баҳогузорӣ

Нусхаи II

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Ҷавоб | Хо л | Ахбороти иловагӣ |
| 1 | Д | 1 |  |
| 2 | Е | 1 |  |
| 3 | 1. ҳолати мӯътадил | 1 | Ҷавоби дигар қабул карда намешавад |
| 2 адади.молекула | 1 |
| 3. ҳаҷми доимӣ | 1 |
| 4 | 1 нодуруст | 1 |  |
| 2 дуруст | 1 |  |
| 5 | |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | № | Номи пайвастагӣ | Миқдои модда | Мaссaи модда | Адади молекула | | 1 | N2 | 2 мол | 56г | 12,04 \* 1023 | | 2 | HCl | 3 мол | 109,5 г | 18,06\* 1023 | | 3 | H2O | 1мол | 18г | 6,02\* 1023 | | 1 | Барои ҳар як ҷавоби дуруст 1 хол |
| 1 |
| 1 |
| 6 | 1 -cурат экзотермӣ 2- сурат эндотермӣ | 1 | Барои ду ҷавоби дуруст 1 хол |
| 2) 2- сурат ,1 -сурат | 1 |
| 3)CaCO3 CaO+ CO 2 - Q | 1 |  |
| 7 | Муодилаи реаксияро нависта баробар мекунад | 1 |  |
| Массаи кислотаи хлоридро ҳисоб мекунад m(HCl)=73 г | 1 |  |
| Миқдори моддаи руҳро ҳисоб мекунад  n(Zn)=1 моль | 1 |  |
| 8 | а) C+ H2O CO + H2 | 1 |  |
| в) С. Шари гидрогендор ,аз ҳаво сабук | 1 |  |
| Нурии минералӣ ҳосил мекунад | 1 | Ҳама гуна соҳаи дурустро нависад,қабул карда мешавад |
| H2+ S= H2S | 1 |  |
| 9 | 2KClO3 2KCl+3O2 | 1 |  |
| Гарм кардани перманганати калий | 1 | Ҳама гуна соҳаи истеҳсоли оксигенро дар лаборатория дуруст нависад,қабул карда мешавад. |
| 2H2O2  2H2O+ O2 | 1 |  |
| C+ O2 CO2 | 1 |
| Нафаскаширо осон мекунад | 1 |  |
| Ҳамагӣ | | 25 |  |