**«Кимё» фанидан 2-чорак бўйича жамловчи бахолаш топшириқлари. І -вариант**

**1.**Озон қавати Ердаги тирикчиликни \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ нурланишдан сақлайди

А) Инфрақизил

В) Ультрабинафша

С) рентген

Д) радиоактив [1]

**2.** Иссиқлик чиқариб юрадиган кимёвий реакция тенгламасини кўрсатинг

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 .** Гапни якунланг

Ўзгармас хажмда

Нормал шароитда

Молекула сони

1. Бир хил шароитда ҳар турли газларнинг бирдай хажми

бир ҳил бўлади.

2. Ҳар қандай газнинг молекулаларининг белгили бир сонни олади

3. ҳар қандай газнинг 1 моли 22,4 л хажм олади. [3]

**4.**Берилган гапларни тўғри ёки нотўғри эканлигини белгиланг.

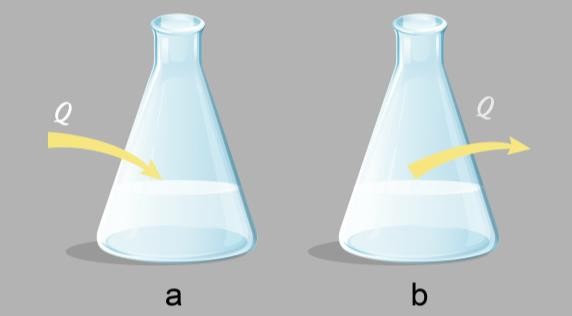
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Гап | * Тўғри/ Х нотўғри |
| 1 | Углерод чала ёнганда заҳарли газ – углерод монооксидини, куя ва сув тузади |  |
| 2 | Углерод бирикмалари чала ёнганда углерод (ІV) оксиди ва сув тузади |  |

[2]

**5** .Жадвални тўлдиринг

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| қ\с | Бирикманинг номи | Модда миқдори | Массаси | Заррачалар сони |
| 1 | N2 | 1 моль |  |  |
| 2 | HCl |  | 73 г |  |
| 3 | H2O |  |  | 18,06\* 1023 |

[3]

 **6.** Суратда экзотермик ва эндотермик жараёнларнинг схемаси кўрсатилган.

2

14

**a)**Суратда қандай жараён кўрсатилганлигини ёзинг.

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

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

**b)** Қайси сурат қайси жараёнга мос келишини ёзинг?

Водороднинг ёниши:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Оҳактошнинг парчаланиши: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]

**c)** Оҳактошнинг парчаланишининг термокимёвий реакция тенгламасини тузинг

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

**7.** Метaлл мaгний хлорид кислата билан таъсирлашганда 2 г водород гази бўлиниб чиқди:

**а)** реакция тенгламасини ёзинг ва уни тенглаштиринг

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

**b)**  реакцияга тушган хлорид кислотанинг массасини ҳисобланг

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

**c)** магний металининг модда миқдорини ҳисобланг

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

**8.** Лабораторияда актив натрий металини сув билан реакцияга тушириб водород газини олади.

**а)** Водородни олиш реакция тенгламасини ёзиб, тенглаштиринг

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

**b)** суратда А,В, С шарлари азот (IV) оксиди , карбонат ангидрид гази ва водород гази билан тўлдирилган. Қайси шар қандай газ билан тўлатилганлигини топиб, унинг қандай физик ҳоссасига мослигини айтинг

С

*В*

А

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

**с)** Водород газининг қўлланилиш соҳаларига бир мисол келтиринг

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

**d)** Агар водород газини қиздирилган олтингугуртга юборилса, чириган тухум каби водород сульфиди тузилади. Реакция тенгламасини ёзинг

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

**9**. Кислород –бизнинг планетамизда кенг тарқалган элемент. Массаси бўйича ер қаватининг 47,2% ташкил қилади. Қислородни лабораторияда калий хлоратини марганец (IV ) оксиди билан қиздириб олишга бўлади

**а)** Калий хлоратининг парчаланиш тенгламасини ёзинг

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

**b)** лабораторияда кислородни олишнинг яна қандай усулларини биласиз

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

Қуйидаги реакция тенгламасини амалга ошириш мумкин бўладиган реакция тенгламаларини ёзиб, еенглаштиринг

H2O2O 2 CO2

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

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

**c)** Кислород одам харакатининг турли соҳаларида қўлланилади. Медицинада суюқ кислородни қандай мақсадда қўлланилади?

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

**Балл қўйиш жадвали І -вариант**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Жавоб | Балл | Қўшимча маълумотлар |
| 1 | В | 1 |  |
| 2 | В | 1 |  |
| 3 | 1.молекула сони | 1 | Бошқа жавоб қабулланмайди |
| 2.Доимий ҳажм | 1 |
| 3.Нормал шароитда | 1 |
| 4 | 1 тўғри | 1 |  |
| 2 нотўғри | 1 |  |
| 5 | |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | қ\с | Бирикма номи | Модда миқдори | Модда массаси | Заррачалар сони | | 1 | N2 | 1 моль | 28г | 6,02 \* 1023 | | 2 | HCl | 2 моль | 73 г | 12,04\* 1023 | | 3 | H2O | 3 моль | 54г | 18,06\* 1023 | | 1 | Ҳар устундаги тўғри жавоб учун 1 балл |
| 1 |
| 1 |
| 6 | 1 -cурат эндотермик 2- сурат экзотермик | 1 | Икки тўғри жавоб учун 1 балл |
| 2) 2- сурат ,1 -сурат | 1 |
| 3)CaCO3 CaO+ CO 2 - Q | 1 |  |
| 7 | Реакция тенгламасини ёзиб, тенглаштиради | 1 |  |
| Хлорид кислотанинг массасини ҳисоблайди m(HCl)=73 г | 1 |  |
| Магний металининг массасини ҳисоблайди  n(Mg)=1 моль | 1 |  |
| 8 | C- водород гази ҳаводан енгил | 1 |  |
| 2Na+2HOH=2NaOH+H2 | 1 |  |
| Минерал ёғитларни ишлаб чикариш | 1 | Тўғри жавоб қабулланади |
| H2+ S= H2S | 1 |  |
| 9 | 2KClO3 2KCl+3O2 | 1 |  |
| Калий перманганатини қиздириш | 1 | Лабораторияда олиш мумкин бўлган реакция |
| 2H2O2  2H2O+ O2 | 1 |  |
| C+ O2 CO2 | 1 |
| Нафас олишни енгиллаштириш учун | 1 |  |
| Жами | | 25 |  |