**Синфи 7.Кори санҷишӣ.**

1. Аз рӯйхати додашуда элемент,омехта,пайвастагиро ҷудо карда нависед: оҳан,шир,сулфиди оҳан,об,оксиген,намаки ош,биринҷӣ,ҳаво,алюминий

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Элемент | Омехта | Пайвастагӣ |
|  |  |  |

1. Ҳодисаҳои физикавӣ ва химиявиро тасниф диҳед:
2. Афтодани шабнам
3. Хориҷ шудани газ ҳангоми илова кардани кислотаи атсетат ба содаи хӯрока
4. Сӯхтани бензин
5. Фишурдашавии ҳаво
6. Зардшавии барг дар тирамоҳ
7. Шикастани стакан
8. Гудохташавии сурб (қӯрғошин)
9. Пайдо шудани доғи зард дар рӯи мис

|  |  |
| --- | --- |
| Ҳодисаи физикавӣ | Ҳодисаи химиявӣ |
|  |  |

1. Ҳангоми шустани захми бадан бо пероксиди гидроген кадом ҳодиса мушоҳида мешавад? Ҷавоби худро асоснок кунед ва нависед.
2. Маълумотҳои дар ҷадвал овардашударо ба назар гирифта,ҳолати агрегатии моддаҳои зеринро муайян кунед:

1) оксиген 20°С; 2) алюминий 1000°С; 3) гелий –200°С.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Модда | Ҳарорати гудозиш | Ҳарорати ҷӯшиш |
| Гелий | –272°С | –269°С |
| Оксиген | –218°С | –183°С |
| Алюминий | 660°С | 2467°С |

1. Аз маълумоти зерин истифода бурда протсесси кристаллизатсияи нафталинро дар фосилаи вақт муайян кунед ва графики онро кашед.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Вақт / дақ** | **0** | **2** | **4** | **6** | **8** | **10** | **12** | **14** | **16** |
| **Ҳарорат / оС** | 90 | 85 | 82 | 80 | 80 | 80 | 79.8 | 78 | 69 |

**Синфи 8.Кори санҷишӣ.**

1. Элементи номаълуми Х –ро ёбед. Суммаи ададҳои протон, нейтрон ва электрони ин элемент ба 28 баробар аст. Адади нейтрон аз адади протон 1-то зиёд. Х кадом элемент?
2. Формулаи пайвастагиро муайян кунед,ки дар таркибаш калий-49,37 %, сулфур-20,25 %, оксиген -30,38 % -ро ташкил медиҳад.
3. Намакҳои кадмий ҷудо ҳам заҳрноканд. Аз байни пайвастагиҳои додашудаи кадмий заҳрноктаринашро муайян кунед. Онро аз рӯи ҳисоб кардани ҳиссаи массаи кадмий исбот кунед:

А) CdCl2 B) CdSO4 C) Cd(NO3)2 D) CdS

1. Реаксияи додашударо баробар кунед ,навъи онро муайян кунед:
2. HNO3 → NO2+H2O+O2
3. АІ+Ғе3О4→АІ2О3+Ғе
4. Ғе+СІ2→ҒеСІ3
5. MgO+ H3PO4→ Mg3(PO4)2+ H2O
6. Муодилаи реаксияи барий , руҳ, нуқраро : а) бо оксиген; b) бо об нависед ва номи маҳсули реаксияро гӯед.

**Синфи 10.Кори санҷишӣ**

1. Изотопи бериллий 9Ве як заррачаи α-ро фурӯ бурда, нейтронро мебарорад ва ба изотопи дигар элемент табдил меёбад.Кадом элемент ҳосил мешавад? Реаксияи ядроиро нависед.
2. Дар молекулаи фосфати натрий кадом банди химиявӣ мавҷуд аст? Адади бандҳои σ ва π-ро дар таркиби ин пайвастагӣ муайян кунед.
3. Агар омехтаи 2 л атсетилен ва 12 л оксиген сӯзад,ҳаҷми диоксиди карбони хориҷшударо муайян кунед?
4. Ҳангоми таъсири байниҳамдигарии 80 г нитрати натрий ва 80 г кислотаи сулфати консентронида 90г намаки турш ҳосил шудааст.Баромади маҳсули реаксияро ҳисоб кунед.
5. Формулаи карбогидрогенро ,ки дар таркибаш 82,76% карбон дорад ва зичии нисбиаш нисбати гелий ба 14,5 баробар мебошад,ёбед.