**7-сынып. Бақылау жұмысы**

1. Берілген тізбеден элемент, қоспа, қосылыстарды бөліп жазыңыздар: темір, сүт,темір сульфиді, су, оттегі, ас тұзы,қола, ауа, алюминий

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Элемент | Қоспа | Қосылыс |
|  |  |  |

1. Физикалық және химиялық құбылыстарды жіктеңіздер:
2. Қыраудың түсуі
3. Ас содасына сірке қышқылын қосқанда газдың бөлінуі
4. Бензиннің жануы
5. Ауаны сығу
6. Күзде жапырақтың сарғаюы
7. Стаканның сынуы
8. Қорғасынның балқуы
9. Мыстың бетінде жасыл дақтың түзілуі

|  |  |
| --- | --- |
| Физикалық құбылыс | Химиялық құбылыс |
|  |  |

1. Денедегі жарақатты сутек асқын тотығымен жуғанда қандай құбылыс байқалады? Жауабыңызды дәлелдеп, жазыңыз
2. Кестедегі берілген мәліметтерді ескеріп, мына заттардың агрегаттық күйлері қандай болатынын анықтаңдар:

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Зат | Балқу температурасы | Қайнау температурасы |
| Гелий | –272°С | –269°С |
| Оттек | –218°С | –183°С |
| Алюминий | 660°С | 2467°С |

1. Төмендегі ақпаратты қолданып, нафталиннің кристалдану процесі жүретін уақыт аралығын анықтап, графигін сызыңыздар.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Уақыт/ мин** | **0** | **2** | **4** | **6** | **8** | **10** | **12** | **14** | **16** |
| **Температура/ оС** | 90 | 85 | 82 | 80 | 80 | 80 | 79.8 | 78 | 69 |

**8-сынып. Бақылау жұмысы**

1. Белгісіз Х элементін табыңдар. Бұл элементтің протон, нейтрон және электрон сандарының қосындысы 28-ге тең. Нейтрон саны протон санынан 1-ге артық. Х қай элемент?
2. Құрамындағы калий-49,37 %, күкірт-20,25 %, оттек-30,38 % болатын қосылыстың формуласын анықтаңдар
3. Кадмий тұздары өте улы. Берілген қосылыстардағы кадмийдің ең улы қосылысын анықтаңыз. Оны кадмийдің массалық үлесін есептеу арқылы дәлелдеңіздер:

А) CdCl2 B) CdSO4 C) Cd(NO3)2 D) CdS

1. Берілген реакцияны теңестіріп, типін анықтаңыздар:
2. HNO3 → NO2+H2O+O2
3. АІ+Ғе3О4→АІ2О3+Ғе
4. Ғе+СІ2→ҒеСІ3
5. MgO+ H3PO4→ Mg3(PO4)2+ H2O
6. Барий , мырыш, күмістің : а) оттегімен b) сумен реакция теңдеуін жазып, түзілген өнімдердің атын жаз.

**10-сынып. Бақылау жұмысы**

1. Бериллийдің изотопы 9Ве бір α-бөлшекті жұтып, нейтрон шығарып басқа элемент изотопына айналады. Қандай элемент түзіледі? Ядролық реакцияны жазыңыз.
2. Натрий фосфаты молекуласында қандай химиялық байланыстар бар? Осы заттың құрамындағы σ және π-байланыс санын анықтаңыздар.
3. 2 л ацетилен мен 12 л оттек қоспасы жанғанда бөлінетін көміртек диоксидінің көлемі қандай?
4. 80 г натрий нитраты мен 80 г концентрленген күкірт қышқылы әрекеттескенде 90г қышқыл тұз түзілген. Реакция өнімінің шығымы қандай?
5. Құрамында 82,76% көміртек бар көмірсутегінің гелиймен салыстырылған тығыздығы 14,5-ке тең болса, заттың формуласы қандай?