**7-синф: Чорак бўйича жамловчи баҳолаш**

1. Берилган моддаларни элемент, аралашма ва бирикмага бўлиб ёзинг: темир, сут, темир сульфиди, сув, кислород, ош тузи, бронза, ҳаво, алюминий

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Элемент | Аралашма | Бирикма |
|  |  |  |

1. Физик ва кимёвий ҳодисаларни бўлиб ёзинг:
2. Қиров тушиши
3. Ош содасига кислота қўшилганда газнинг бўлиниши
4. Бензиннинг ёниши
5. Ҳавони сиқиш
6. Кузда баргнинг сарғайиши
7. Стаканнинг синиши
8. Қўрғошиннинг эриши
9. Миснинг юсасида яшил кристалнинг пайдо бўлиши

|  |  |
| --- | --- |
| Физик ходиса | Кимёвий ходиса |
|  |  |

1. Тана жароҳатланган жойни переокис водород билан тозалаганда қандай ходиса юз беради? Жавобингизни далиллаб ёзинг
2. Жадвалда берилган маълумотлар бўйича, қуйидаги моддаларнинг агрегат ҳолатини аниқланг:

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Модда | Эриш температураси | Қайнаш температураси |
| Гелий | –272°С | –269°С |
| Кислород | –218°С | –183°С |
| Алюминий | 660°С | 2467°С |

1. Берилган маълумотларни фойдаланиб, нафталиннинг кристалланиш процеси бошланадиган вақтни аниқлаб, графигини чизинг.

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

**8-синф: Чорак бўйича жамловчи баҳолаш**

1. Ноъмалум Х элементини топинг. Бу элементнинг протон, нейтрон ва электрон сонларининг йиғиндиси 28-га тенг. Нейтрон сони протон сонидан 1-га ортиқ. Х элементини топинг?
2. Таркибида калий-49,37 %, олтингугурт-20,25%, кислород-30,38 % бўладиган бирикманинг формуласини аниқланг
3. Кадмий элементининг тузлари заҳарли бўлиб ҳисобланади. Берилган бирикмалар ичида кадмийнинг энг заҳарли бирикмасини топинг ва уни массавий улушини ҳисоблаб далилланг:

А) CdCl2 B) CdSO4 C) Cd(NO3)2 D) CdS

1. Реакцияни тенглаштириб, реакция типини аниқланг:
2. HNO3 → NO2+H2O+O2
3. АІ+Ғе3О4→АІ2О3+Ғе
4. Ғе+СІ2→ҒеСІ3
5. MgO+ H3PO4→ Mg3(PO4)2+ H2O
6. Барий, руҳ, кумушнинг: а) кислород b) сув билан реакция тенгламасини ёзиб, тузилган маҳсулотни аниқланг.

**10-синф: Чорак бўйича жамловчи баҳолаш**

1. Бериллийнинг изотоби 9Ве бир α-заррачани ютиб, нейтрон чиқариб бошқа элемент изотобига айналади. Қандай элемент тузилади? Ядровий реакцияни ёзинг.
2. Натрий фосфат молекуласида қандай қимёвий боғланишлар бор? Шу моддаларнинг таркибида σ ва π-боғланиш сонини аниқланг.
3. 2 л ацетилен ва 12 л қислород аралашмаси ёнганда бўлинган карбонат ангидрид газининг ҳажмини ҳисобланг?
4. 80 г натрий нитрат ва 80 г концентрланган сульфат кислота билан таъсирлашганда 90г кислотали туз тузилди. Реакция чиқимини топинг?
5. Таркибида 82,76% углерод бор углеводороднинг гелий билан солиштирмали зичлиги 14,5-га тенг, бирикманинг формуласини топинг?