**8- sinf kimyo fanidan (umumta’lim) yozma ish**

1. 0.25 molmagniyortafosfatdagi a) magniyatomlari; b) kislorodatomlari; c) fosforatomlari; d) fosfat-ionlari; e) elektronlarningmoddamiqdorlarini toping.
2. Odamtanasi 20% inisuyaktashkiletadi. Suyaklardagikalsiyftoridningmassaulishi 0.3%. Odam (massasi 70 kg) suyaklaridagiftormassasini toping.
3. Kislorodningmassaulushimetallnikiganisbatanko’proqbo’lgan IIA guruh metal oksididagiatomlarningumumiysoni 3.01 • 1021 ta. Bu oksidningmassasini toping?
4. Kalsiyxloridkristallogidratiqizdirilgandauningmassasi 49.315% gakamaydi. Kristallogidratformulasinianiqlang.
5. 1.96 g moddayonganda 1.743 g karbonatangidridva 0.712 g suvhosilbo’ldi. 0.06 g bumoddaganitratkislotavakumushnitratqo’shilganda 0.174 g AgClhosilbo’ldi. Moddaningmolyarmassasi 99 g/mol. Bu moddaningmolekulyarformulasini toping.

**8- sinfkimyofanidan (ихтисослашган) yozma ish**

1. NH3danNO2olishdabirinchibosqichunumi 80 %, ikkinchibosqichunumi 60 % bo’lib, NO2 ninghajmidastlabkiammiakkanisbatan 34.944 litrgakambo’lsa, reaksiyaoralig’idahosilbo’lganNOhajminitoping.
2. Hajmi 3 litrbo’lganidishda 120 kPabosimostidaxlorgaziyig’ilgan, 2 litrhajmliidishda 90 kPabosimostidaN2gazimavjud. Bugazlaro’zaro 3 litrliidishgajoylangach, idishichidagihosilbo’lganbosimnianiqlang.(n.sh.)
3. Odamqonininghar 100 gramida 0.446 mg yodbor, odammassasining 8%i qondaniborat. 70 kilogrammliodamningqonidanecha g yodbor?
4. 200 ml 20% li (ρ=1,1) H2SO4eritmasigaqandayhajmda SO3erib 80% li H2SO4eritmasigaaylanadi?
5. 7 litrhajmliidishda 3 atm. bosimostida N2 gazimavjud. 2-idishda 5 atm. bosimostida 7 litrhajmliArgazimavjud. Bu gazlar 4 litridishgajoylangachumumiybosim(Pum.)ni toping.

**Контрольные вопросы по химии для 8 класса**

 **Вариант 1**

1. Для полной нейтрализации 50мл20%-ной соляной кислоты(ρ=1,098г/мл)использован 20% -ный раствор гидроксида калия. Определите количество веществa воды в полученном растворе.

2. Имеется раствор йодида калия. Для определения массовой доли соли в растворе через 200 г его пропустили 100мл газовой смеси, содержащий хлор. При этом выделилось

0,508 г кристаллического йода. Определите массовую долю иодида калия в анализируемом растворе и объем хлора(н.у)в газовой смеси.(0,332% 44,8ml)

3.Какой объем (н.у)гремучей смеси надо сжечь чтобы получить 1 л жидкой воды.

4. Найдите нормальную концентрацию 59,24% ного  (p= 1,49 г/см3) раствора серной кислоты.

5. Найдите объём газа (при н.у) образованного при взаимодействии карбоната калия с 0,5молярным  раствором соляной кислоты объёмом 400мл.