

Тапсырма: «Азот»және «Фосфор»элементтерін салыстырыңдар,мәліметтерді кестеге толтырыңдар

Элемент	Сал. атом. масс.	Электрондық,графиктік формулалары	Электр терістігі	Тотығу дәрежесі	Оксидтері	Қышқылдары	Сутекті қосылысы

Сәйкестендіру тестісі:

«Азот» тобына

№	Формуласы	Атауы
1	NaNO_3	Алюминий нитраты
2	NH_4Cl	Натрий нитраты
3	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	Алюминий нитридi
4	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	Кальций нитраты
5	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	Азот (Y) оксидi
6	Al_3N	Аммоний хлоридi
7	Ca_3N_2	Аммоний сульфаты
8	N_2O_5	Кальций нитридi

«Фосфор» тобына

№	Формуласы	Атауы
1	K_3PO_4	Кальций гидрофосфаты
2	Ca_3P_2	Калий фосфаты
3	HPO_3	Натрий дигидрофосфаты
4	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Калий гидрофосфаты
5	K_2HPO_4	Кальций фосфидi
6	NaH_2PO_4	Кальций фосфаты
7	CaHPO_4	Фосфор (Y) оксидi
8	P_2O_5	Метафосфор қышқылы

1) Азоттың ең жоғары тотығу дәрежесін көрсететін оксиді:

- а) N_2O_5 ә) NO б) NO_2 в) N_2O

2) Өндірісте азот қышқылын алудың негізгі көзі:

- а) ауа ә) аммиак
б) натрий нитраты в) азот II оксиді

3) ^{31}P атом ядросының нейтрон саны

15

- а) 15 ә) 31 б) 16 в) 14

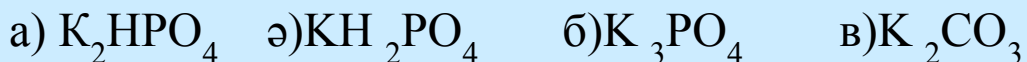
4) Концентрациялы HNO_3 –пен әрекеттеспейтін металл:

- а) Fe ә) Ag б) Cu в) Hg

5) Бөлме температурасында азотпен әрекеттесетін металл:

- а) Ca ә) Ag б) Mg в) Li

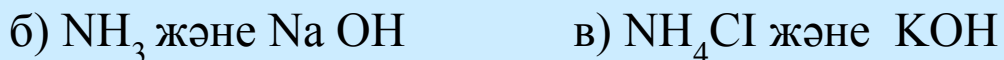
6) Калий дигидрофосфатына сәйкес келетін тұз:



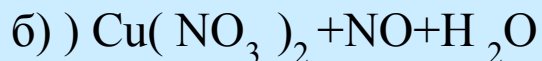
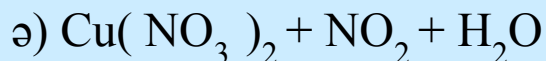
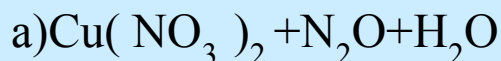
7) $Zn(NO_3)_2$ – мырыш нитраты ыдырағанда түзіледі:



8) $NH_4^+ + ON^- = NH_3 + H_2O$ иондық теңдеуі қай заттардың әрекеттесуін көрсетеді:

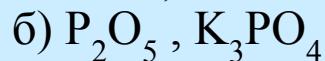
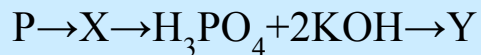


9) Мыс сұйытылған HNO_3 –пен әрекеттескенде:



в) реакция жүрмейді

10) Айналу тізбегіндегі X және Y заты



Тест жауаптары:

- | | |
|------|-------|
| 1) А | 6) ә |
| 2) Ә | 7) ә |
| 3) б | 8) в |
| 4) а | 9) б |
| 5) в | 10) а |