1. Reaksioni kimik midis dy tretësirave është: AgNO3(t) + HCl(t) → HNO3(t) + AgCl(ng)

Cili është precipitati që përftohet?

1. AgCl B. AgNO3 C. HCl D. HNO3
2. Testet analitike janë të rëndësishme për të na ndihmuar në identifikimin e substancave të panjohura. Cila kripë, kur tretet në ujë, krijon një precipitat të bardhë me nitrat argjendi ujor?
3. Nitrati i bakrit B. Nitrati i amonit C. Kloruri i kaliumit D. Joduri i litiumit
4. Acidi etanoik është një acid i dobët. Cili formulim në lidhje me tretësirën 1,0 mol / dm3 të acidit etanoik është i vërtetë?
5. Një tretësirë e përqendruar nuk do të ishte e dobët.
6. Ajo nuk do të reagojë me shiritin e magnezit.
7. Ajo do të ketë një pH më të madh se 7.
8. Do të ketë më pak jone hidrogjeni se sa një tretësirë 1,0 mol / dm3 e acidit klorhidrik.
9. Cilët nga çiftet e mëposhtme janë izomere?





1. P dhe Q B. P dhe S C. Q dhe R D. R dhe S
2. Reaksionet e mëposhtme tregojnë dy mënyra të prodhimit të metanolit.

C6H12O6 → 2C2H5OH + 2CO2

C2H4 + H2O → C2H5OH

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Fermentimi i glukozës** | **Hidratimi i etenit** |
| A | Glukoza është e rinovueshme | Siguron etanol të pastër |
| B | Siguron etanol të pastër | Glukoza është e rinovueshme |
| C | Glukoza është e rinovueshme | Eteni është i rinovueshëm |
| D | Siguron etanol të pastër | Siguron etanol të pastër |

1. Cila substance mund të prodhohet nga ky reaksion?



1. Një alken B. Një polimer kondensimi C. Një ester D. Një kripë
2. Cili grup i rezultateve tregon praninë e joneve të aluminit në një mostër tretësire?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 1. Shtohen disa pika tretësire të hidroksidit të natriumit | 2. Pastaj në një pjesë shtohet tretësirë e hidroksidit të amonit | 3. Në pjesën tjetër shtohet tretësirë e hidroksidit të natriumit |
| A | Jo precipitat | Jo precipitat | Jo precipitat |
| B | Precipitat i bardhë | Precipitat i bardhë | Jo precipitat |
| C | Precipitat i bardhë | Jo precipitat | Jo precipitat |
| D | Precipitat i bardhë | Precipitat i bardhë | Precipitat i bardhë |

1. Një porcion amoniaku i holluar hidhet në një tretësirë të panjohur. Më pas tretësirës së hidroksidit të natriumit i shtohet një porcion i dytë. Në çdo rast, krijohet një precipitat i bardhë i cili më pas ritretet.

Çfarë jone metalesh janë të pranishëm?

1. Jone Ca2+ C. Jone Cu2+
2. Jone Al3+ D. Jone Zn2+
3. Najloni përbëhet nga makromolekula. Cili nga çiftet e fjalëve më poshtë përshkruan në mënyrë korrekte llojin e polimerit?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Lloji i makromolekulës** | **Lloji i polimerizimit** |
| A | poliamide | shtim |
| B | poliester | kondensim |
| C | poliamide | kondensim |
| D | poliester | shtim |