Διερεύνηση στις παρακάτω αντιδράσεις ανάλογα με τη σχέση των moles

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| n1 | | n1 | | n1 |
| > | < | | = | |
| n2 | n2 | | n2 | |
|  |  | |  | |

A. ισχυρή βάση σε ασθενές οξύ (εξουδετέρωση)



B. ισχυρό οξύ σε ασθενή βάση (εξουδετέρωση)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| n1 | | n1 | n1 |
| > | | < | = |
| n2 | | n2 | n2 |
|  |  | |  |



C. ισχυρό οξύ σε άλας ασθενούς οξέος (διπλή αντικατάσταση)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| n1 | n1 | n1 |
| > | < | = |
| n2 | n2 | n2 |
|  |  |  |



D. ισχυρή βάση σε άλας ασθενούς βάσης (διπλή αντικατάσταση)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| n1 | n1 | n1 |
| > | < | = |
| n2 | n2 | n2 |
|  |  |  |



A. ισχυρή βάση σε ασθενές οξύ (εξουδετέρωση)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| n1 | n1 | n1 |
| > | < | = |
| n2 | n2 | n2 |
|  |  |  |



1ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

2ον : Π.χ n1 = 2 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

3ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 2 mol Vτελ = 10 lit

B. ισχυρό οξύ σε ασθενή βάση (εξουδετέρωση)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| n1 | n1 | n1 |
| > | < | = |
| n2 | n2 | n2 |
|  |  |  |



1ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

2ον : Π.χ n1 = 2 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

3ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 2 mol Vτελ = 10 lit

C. ισχυρό οξύ σε άλας ασθενούς οξέος (διπλή αντικατάσταση)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| n1 | n1 | n1 |
| > | < | = |
| n2 | n2 | n2 |
|  |  |  |



1ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

2ον : Π.χ n1 = 2 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

3ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 2 mol Vτελ = 10 lit

D. ισχυρή βάση σε άλας ασθενούς βάσης (διπλή αντικατάσταση)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| n1 | n1 | n1 |
| > | < | = |
| n2 | n2 | n2 |
|  |  |  |



1ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

2ον : Π.χ n1 = 2 mol n2 = 1 mol Vτελ = 10 lit

3ον : Π.χ n1 = 1 mol n2 = 2 mol Vτελ = 10 lit