

Eksamensspørgsmål

1. Syrer og baser i hverdagen

Du skal fortælle om syre-base reaktioner og udføre eksperimentet ”Ammoniakkoncentrationen i 8% salmiakspiritus”.

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Hydronoverførelse, pH-værdi, vands ionprodukt, indikator, ækvivalenspunkt, masseprocent

2. Syrer og baser i madvarer

Du skal fortælle om syre-base reaktioner og udføre eksperimentet ”pH-titrering af rød sodavand”.

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Hydronoverførelse, pH-værdi, syrer og basers styrke, titrerkurver, ækvivalenspunkt

3. Ioner og salte

Du skal fortælle om ioner og saltes opbygning og reaktioner og udføre eksperimenterne ”Saltes opløselighed” og ”Kaliumnitrats opløselighed”. Start med ”Saltes opløselighed”.

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Simple/sammensatte ioner, oktetreglen, iongitter, let/tungt opløselige salte, ionreaktionsskema, fældningsreaktion, tilskuerion

4. Organisk kemi - kemiske egenskaber

Du skal fortælle om alkaner og alkeners struktur og kemiske egenskaber og udføre eksperimenterne "Kend dine organiske stoffer" og "Vandopløselighed". Start med "Kend dine organiske stoffer".

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Enkeltbinding, dobbeltbinding, navngivning, molekylformel, strukturformel, substitutionsreaktion, additionsreaktion, eliminationsreaktion

5. Organisk kemi - fysiske egenskaber

Du skal fortælle om alkaner og alcoholors struktur og fysiske egenskaber og udføre eksperimenterne "Vandopløselighed" og "Kend dine organiske stoffer". Start med "Vandopløselighed".

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Carbonhydrid, hydroxygruppe, molekylformel, strukturformel, navngivning, elektronegativitet, hydrofil/hydrofob, polær/upolær, kogepunkt

6. Stofmængdekonzentrationer

Du skal fortælle om kemiske mængdeberegninger herunder koncentrationer og blandinger og udføre forsøget "Havvand".

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Molarmasse, stofmængde, aktuel/formel stofmængdekonzentration, enheder, ækvivalente mængder, densitet, tilstandsformer

7. Mængdeberegninger

Du skal fortælle om kemiske mængdeberegninger og udføre forsøget "Natron".

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Molarmasse, stofmængde, aktuel/formel stofmængdekonzentration, ækvivalente mængder, tilstandsformer, reaktionsskemaer

8. Forskellige reaktionstyper

Du skal fortælle om forskellige typer af kemiske reaktioner og udføre eksperimenterne "Spændingsrækken" og "Saltes opløselighed". Start med "Spændingsrækken".

De to udleverede bilag skal indgå i din samtale med eksaminator og censor.

Under eksperimentet kan du bruge nogle af følgende stikord i din gennemgang:

Redoxreaktion, oxidation/reduktion, elektronoverførelse, spændingsrækken, reaktion mellem metal og syre, fældningsreaktion, let/tungt opløselige salte, ionreaktionsskema, tilskuerion