**Tekniske beviser:**

**A:** I en beholder fundet på gerningsstedet er koncentrationen af oxonium 1,6·10-7mol/L i væskeresterne.

Beregn koncentrationen af hydroxid. Er væskeresten sur eller basisk?

(Hjælp: skema i kap. om pH-begrebet i håndbogen)

**B:** Der er i en prøve fra badekaret fundet en koncentration af oxonium på 0,003 mol/L, hvad er væsken i karets pH?

(Hjælp: skema i kap. om pH-begrebet i håndbogen)

**C:** Der er målt koncentrationer af hydroxid i fire opløsninger fundet hos bekendte af Joel. Beregn [H3O+] og afgør om opløsningerne er sure, basiske eller neutrale.

1. Susan [OH-] = 0,035 mol/L
2. Kevin [OH-] = 8,0 · 10-11 mol/L
3. Chris [OH-] = 1,0 · 10-7 mol/L
4. Johnson [OH-] = 0,46 mol/L

(Hjælp: skema i kap. om pH-begrebet i håndbogen)