

- | | | |
|--|--|--|
| 1. Hvilken ion findes altid i stor mængde i en flaske med en syre? | Na^+
O^{2-}
OH^-
Cl^-
H^+ | ☐
☐
☐
☐
☐ |
| 2. Hvilke to af de viste ioner findes i en flaske med saltsyre? | Na^+
O^{2-}
OH^-
Cl^-
H^+ | ☐
☐
☐
☐
☐ |
| 3. Hvilke to af de viste ioner findes i en flaske med natriumhydroxid? | Na^+
O^{2-}
OH^-
Cl^-
H^+ | ☐
☐
☐
☐
☐ |
| 4. Et indikatorpapir bliver rødt, når det dyppes i en opløsning med | hydrogen-ioner.
chlorid-ioner.
hydroxid-ioner.
natrium-ioner. | ☐
☐
☐
☐ |
| 5. Et indikatorpapir bliver blå, når det dyppes i en opløsning med | hydrogen-ioner.
chlorid-ioner.
hydroxid-ioner.
natrium-ioner. | ☐
☐
☐
☐ |
| 6. En sur opløsning indeholder flest | hydrogen-ioner.
chlorid-ioner.
hydroxid-ioner.
natrium-ioner. | ☐
☐
☐
☐ |
| 7. Mavesaft er | sur.
basisk.
neutralt. | ☐
☐
☐ |
| 8. En opløsning med $\text{pH} = 7$ er | sur.
basisk.
neutral. | ☐
☐
☐ |
| 9. En opløsning med $\text{pH} = 2$ er | sur.
basisk.
neutral. | ☐
☐
☐ |
| 10. Hvilken kemisk formel har svovlsyre? | HNO_3
H_2SO_4
H_2CO_3 | ☐
☐
☐ |