

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 pH = 7 er	sur.	☐
	basisk.	☐
	neutral.	☐
9. En opløsning med pH = 2 er	sur.	☐
	basisk.	☐
	neutral.	☐
10. Hvilken kemisk formel har svovlsyre?	HNO ₃	☐
	H ₂ SO ₄	☐
	H ₂ CO ₃	☐