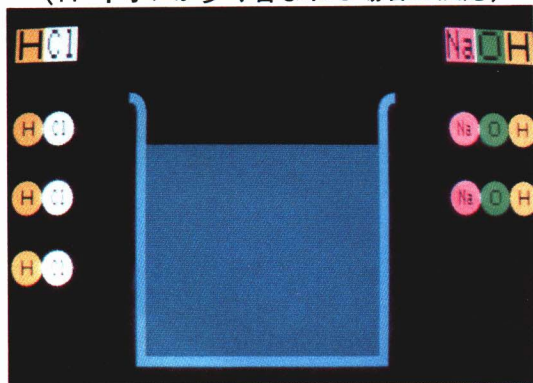
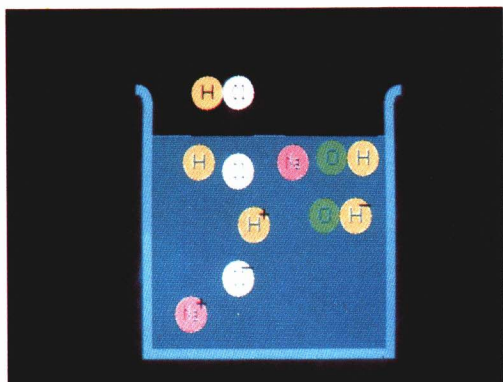


パソコンのシミュレーション機能を用いた「化学変化」の指導 (P.13参照)

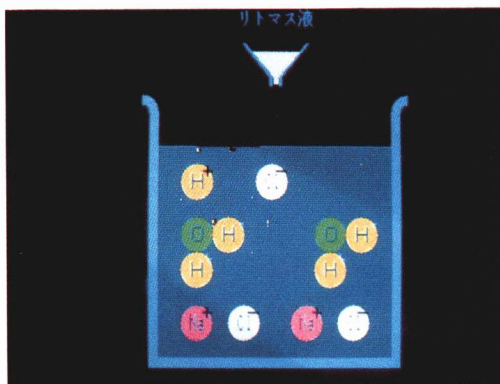
(H^+ イオンが多く含まれる場合の反応)



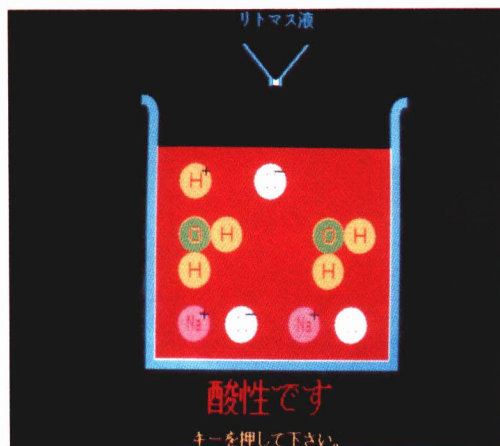
① HCl と NaOH が順に移動して水槽に入る



② それぞれ、 Na^+ 、 OH^- 、 H^+ 、 Cl^- イオンに分かれる

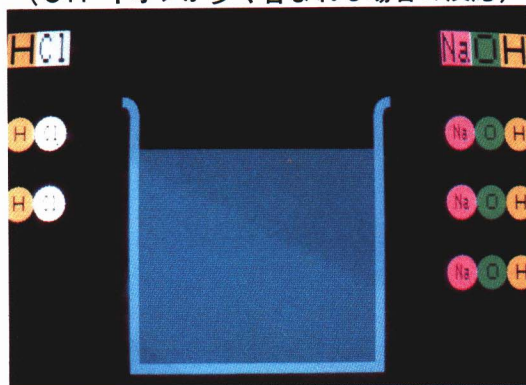


③ リトマス液を滴下する

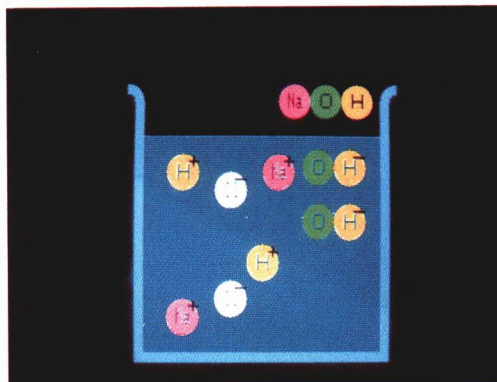


④ H^+ イオンの存在で、酸性(赤色)を示す

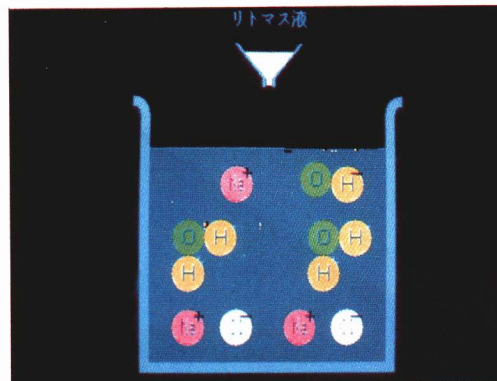
(OH^- イオンが多く含まれる場合の反応)



① HCl と NaOH が順に移動して水槽に入る



② それぞれ、 Na^+ 、 OH^- 、 H^+ 、 Cl^- イオンに分かれる



③ リトマス液を滴下する



④ OH^- イオンの存在で、アルカリ性(青色)を示す