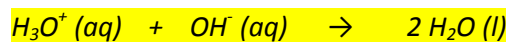
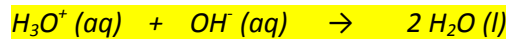


9- je doet oplossingen bij elkaar;

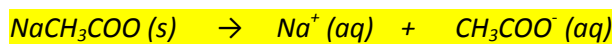


9b. verdund salpeterzuur en kalkwater



10- je doet een base of een zuur in water; er vindt een reactie plaats, want er wordt H_3O^+ gemaakt of er wordt OH^- gemaakt

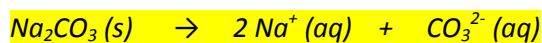
10a. Los natriumacetaat op in water. Er ontstaat een basische oplossing.



10b. Los azijnzuur CH_3COOH op in water.

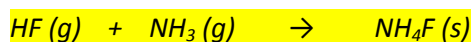


10c. Los de basische stof natriumcarbonaat op in water.

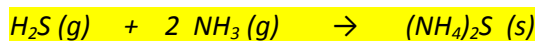


11- je doet zure en basische stoffen-deeltjes bij elkaar; er zijn geen oplossingen in vraag a en b, maar toch ontstaat er een zuur-base reactie

11a. waterstoffluoridegas en ammoniakgas



11b. waterstofsulfidegas met een grote overmaat ammoniakgas



11c. Je leidt zwaveldioxidegas in overmaat helder kalkwater.

Het gas zwaveldioxide reageert met water tot zwaveligzuur.

Er ontstaat een troebele vloeistof uit de *moleculen* zwaveligzuur en het kalkwater.

