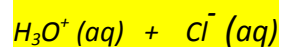


**h9 reactievergelijkingen zuur + base****de eenvoudige basis**

1. Je moet natuurlijk *wel weten* wat een zuur is:..... **Kan een  $H^+$  opnemen**
2. Hoe herken je een zuur deeltje aan zijn formule? ..... **begint met H of eindigt met COOH**
3. Een zure oplossing bevat .....  **$H_3O^+$  ionen**
4. En wat is een zure oplossing ook? ..... **oplossing met pH kleiner dan 7**
5. Een base is een deeltje dat .....  **$H^+$  kan opnemen**
6. Een basische oplossing bevat .....  **$OH^-$  ionen**

**De notatie van de volgende zure oplossingen**

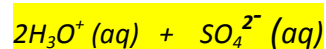
7a. van zoutzuur



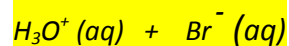
7b. salpeterzuur



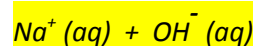
7c. zwavelzuur



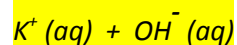
7d. waterstofbromide

**De notatie van de volgende drie basische oplossingen**

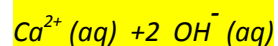
8a. natronloog



8b. kaliloog



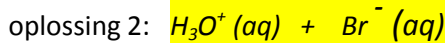
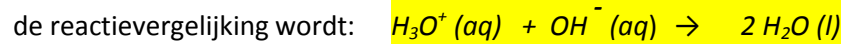
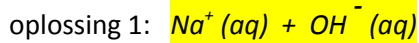
8c. kalkwater



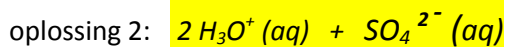
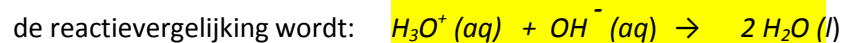
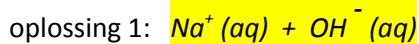
## Reactievergelijkingen

**9- je doet oplossingen bij elkaar; alleen bovenstaande oplossingen komen in de toets**

9a. natronloog en waterstofbromide-oplossing



9b. verdund zwavelzuur en natronloog



**10- je doet een base of een zuur in water; er vindt een reactie plaats, want er wordt  $\text{H}_3\text{O}^+$  gemaakt of er wordt  $\text{OH}^-$  gemaakt**

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



10b. Los azijnzuur  $\text{CH}_3\text{COOH}$  op in water.

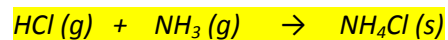


10c. Los de basische stof natriumhydride op in water.

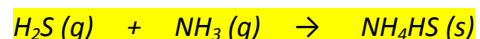


**11- je doet zure en basische stoffen-deeltjes bij elkaar**

11a. waterstofchloridegas en ammoniakgas



11b. waterstofsulfidegas met een grote ondermaat ammoniakgas



11c. Je leidt koolzuurgas in helder kalkwater (  $\text{Ca}^{2+} (\text{aq}) + 2 \text{OH}^- (\text{aq})$  ). Het wordt troebel.

