

加化第力讲 变质专题

一、易变质的物质

Fe粉 (O_2, H_2O)

$NaOH$ (H_2O, CO_2)

$Ca(OH)_2$ (CO_2)

CaO (H_2O, CO_2)

Na_2O_2 (H_2O, CO_2)

二、常考题型及思路

1. CaO 变质程度

部分变质: $CaO, Ca(OH)_2$

全部变质: $Ca(OH)_2$

利用 $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$
白应放热区分

2. $Ca(OH)_2$ 变质

是否

是: $Ca(OH)_2, CaCO_3$ 或全 $CaCO_3$

否: 只有 $Ca(OH)_2$

用稀盐酸
或稀硫酸

程度

部分: $Ca(OH)_2, CaCO_3$

全部: 只有 $CaCO_3$

用酚酞溶液区分

3. $NaOH$ 变质

是否

是: $NaOH, Na_2CO_3$ 或全 Na_2CO_3

否: 只有 $NaOH$

可用溶液有 (以下只是溶质)

HCl, H_2SO_4

$Ba(OH)_2, Ca(OH)_2$

$BaCl_2, CaCl_2, Ba(NO_3)_2, Ca(NO_3)_2$

程度

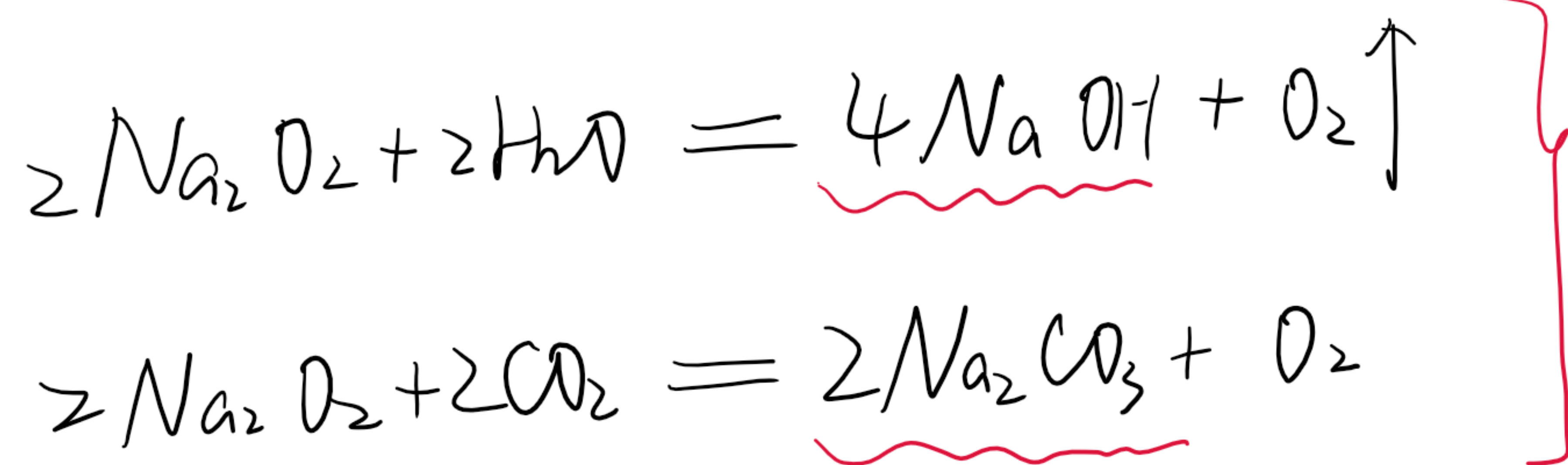
部分: $NaOH, Na_2CO_3$

全部: Na_2CO_3

取样, 加水溶解, 滴加足量
 $CaCl_2$ 溶液, 出现白色沉淀, 静置,
向上层清液中滴加酚酞溶液,
若变红, 则有 $NaOH, Na_2CO_3$, 为部
分变质; 若未变红, 则为 Na_2CO_3 , 为
全部变质

拓展:

Na_2O_2 变质 <供氧剂>



回归到检验 NaOH , Na_2CO_3 混合物题型.