**高二年级化学第3课时《化学反应速率与限度B》拓展提升作业参考答案**

1．（1）2

（2）Y+3X 可逆符号 2Z

（3）0.05 mol/(L•min)

2.

（1）2Na + 2H2O === 2NaOH + H2↑

（2）ab

（3）反应物本身的性质

（4）不正确，影响反应速率的因素还有浓度和表面积

3.

（1） ↑

（2）研究温度对H2O2分解速率的影响 ；加快化学反应速率。

（3）向两支试管中同时滴入相同滴数、浓度为1mol/L的FeCl3溶液（或将两支试管同时放入盛有相同温度热水的烧杯中），产生气泡的速率快的是10％H2O2溶液，反之是5％H2O2溶液。

（4）

a. 溶液中气泡产生的速率；控制阴离子相同，排除氯离子的干扰。

b. 收集40mL气体所需的时间