**高二年级化学第2课时《化学反应速率习题课》基础作业答案**

1. A

2. A

3. C

4. B

解析：反应进行到4 min时，消耗SO2的物质的量为1.6 mol，假设速率不变，则反应进行到2 min时，消耗SO2的物质的量为0.8mol。因浓度越大，反应速率越快，故前2min内消耗的SO2的物质的量大于0.8mol，则剩余的SO2的物质的量小于1.2mol。

5. D

6. C

7. C

8. B

9.　(1)3X＋Y2Z

(2)0.05 mol·L－1·min－1　0.033 mol·L－1·min－1

(3)小；相等

10. (1)4H＋＋4I－＋O2===2I2＋2H2O

(2)探究温度对反应速率的影响

(3)淀粉溶液　无色溶液变蓝

(4)BC

(5)每升高10 ℃，反应速率增大约2倍

(6) 温度过高影响了I2与淀粉的显色

(7)保持其他实验条件不变，采用不同浓度的硫酸溶液进行对比实验