

2022湖南人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

将淀粉—KI混合液装在半透膜袋中，浸泡在盛蒸馏水的烧杯中一段时间后，某学生取烧杯中液体滴加几滴试剂便立即报告老师说：这个半透膜袋已经破损了，老师肯定了他的做法。这位学生所滴的试剂及观察到的现象是

- A. 滴两滴碘水显蓝色 B. 滴淀粉试液显蓝色
C. 滴入氯水—淀粉试液显蓝色 D. 滴AgNO₃，溶液出现黄色沉淀

2.

向2 mL 0.5 mol·L⁻¹的FeCl₃溶液中加入3 mL 3 mol·L⁻¹的KF溶液，FeCl₃溶液褪成无色，再加入KI溶液和CCl₄，振荡后静置，CCl₄层不显色，则下列说法正确的是

- A. Fe³⁺不与I⁻发生反应 B. Fe³⁺与F⁻结合成不与I⁻反应的物质
C. F⁻使I⁻的还原性减弱 D. Fe³⁺被F⁻还原为Fe²⁺，使溶液中不再存在Fe³⁺

3.

实验室保存下列药品的方法，正确的是

- A. 氢氟酸贮存在细口玻璃瓶里
B. 盛液溴的试剂瓶里加一些水来防止溴挥发
C. 盛放浓硫酸的广口瓶应当用磨口玻璃塞，不能用橡皮塞
D. 氯水保存在无色玻璃瓶中，液氯贮存在钢瓶里

4.

用容量瓶配制溶液时，由于操作不当会引起误差，下列情况会使所配溶液浓度偏低的是

- ①用天平称量时所用砝码生锈；
②用量筒量取所需浓溶液时，仰视刻度；
③溶液转移到容量瓶后，烧杯及玻璃棒未用蒸馏水洗涤；
④转移溶液前容量瓶内有少量蒸馏水
⑤定容时，俯视容量瓶的刻度线；
⑥定容后摇匀，发现液面降低，又补加少量水，重新达到刻度线