

2022年江苏省泰州市中考化学真题含答案解析

1.

氯化钠、硝酸钾在不同温度时的溶解度如下表所示，下列有关说法正确的是

温度 / °C	0	10	20	30	40
氯化钠溶解度 /g	35.7	35.8	36	36.5	37
硝酸钾溶解度 /g	13.3	20.9	31.6	45.8	63.9

- A. 在 20 °C 时，20g 氯化钠固体加入 50g 水中充分溶解后，得到氯化钠的不饱和溶液
- B. 在 40 °C 时，硝酸钾的饱和溶液 163.9g，若降温至 20 °C，析出 32.3g 硝酸钾晶体
- C. 氯化钠中混有少量硝酸钾时，宜采用降温结晶的方法提纯氯化钠
- D. 在 20 °C ~ 30 °C 的范围内，存在某一温度，此温度下硝酸钾与氯化钠溶解度相等

2.

下列实验方案错误的是

- A. 硬水软化成软水；将硬水进行蒸馏
- B. 氧气的验满；把带火星的木条伸入到集气瓶内
- C. 除去 NaCl 溶液中的 Na_2SO_4 ；加入过量 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液，过滤
- D. 鉴别氢氧化钠固体和硝酸铵固体；取样溶于水，测量溶解前后液体温度的变化，并作比较

3.

在密闭反应体系内加热碳酸氢钠溶液，利用数字化仪器测量碳酸氢钠分解产生的二氧化碳体积分数随温度变化的曲线如图所示。下列说法正确的是