

2021-2022年高二上册期末考试化学考题同步训练（甘肃省静宁县第一中学）

1. 选择题

化学在日常生活和生产中有着重要的应用。下列说法不正确的是()

- A. 明矾水解形成的 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 胶体能吸附水中悬浮物，可用于水的净化
- B. 误将钡盐 $[\text{BaCl}_2$ 、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2]$ 当作食盐食用时，常用0.5%的 Na_2SO_4 溶液解毒
- C. 含氟牙膏不能防治龋齿
- D. 施肥时，草木灰(有效成分为 K_2CO_3)不能与 NH_4Cl 混合使用

2. 选择题

下列事实，不能用勒夏特列原理解释的是()

- A. 热纯碱溶液比冷的纯碱溶液洗涤油污的能力强
- B. 向 MgCO_3 沉淀中滴加 NaOH 溶液可以得到 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 沉淀

$t/^\circ\text{C}$	25	50	100
$K_w/\times 10^{-14}$	1.01	5.47	55.0

C. 水的离子积随温度变化如表格所示：

D. 对 $\text{CO}(\text{g}) + \text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + \text{NO}(\text{g})$ 平衡体系增大压强可使颜色变深

3. 选择题

用 Cl_2 生产某些含氯有机物时会生成副产物 HCl ，利用下列反应可实现氯的循环利用： $4\text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ $\Delta H = -115.6 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 。恒温恒容的密闭容器中，充入一定量的反应物发生上述反应，能充分说明该反应达到化学平衡状态的是()

- A. 混合气体的密度不再改变
- B. 氯化氢的转化率不再改变
- C. 断开4 mol $\text{H}-\text{Cl}$ 键的同时生成4 mol $\text{H}-\text{O}$ 键
- D. $n(\text{HCl}) : n(\text{O}_2) : n(\text{Cl}_2) : n(\text{H}_2\text{O}) = 4 : 1 : 2 : 2$

4. 选择题

下表中物质的分类组合完全正确的是()

编号 A. B. C. D.

强电解质 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 盐酸 HClO_4 BaSO_4

弱电解质 HI CaCO_3 HClO $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$

非电解质 SO_2 NH_3 Cl_2 酒精

A. A B. B C. C D. D