

2022至2019年高一后半期期末考试化学题带答案和解析（湖北省天门市、仙桃市、潜江市）

1. 选择题

化学已经渗透到人类生活的方方面面。下列说法不正确的是

- A. 为加快漂白精的漂白速率，使用时可滴加几滴醋酸
B. 明矾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ 溶于水会形成胶体，因此可用于自来水的杀菌消毒
C. 月饼因富含油脂而易发生氧化，保存时常放入装有铁粉的透气袋作抗氧化剂
D. 为增强治疗缺铁性贫血效果，可在口服硫酸亚铁片时同服维生素C

2. 选择题

下列叙述中，不正确的是

- A. ^{18}O 中含有10个中子 B. ^1H 、 ^2H 、 ^3H 是氢元素的三种核素
C. H_2O 与 D_2O (重水)互称同位素 D. C_{60} 、金刚石、石墨均为碳的同素异形体

3. 选择题

根据下列短周期元素性质的数据判断，下列说法正确的是

① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧

原子半径 / 10^{-10}m 0.66 1.36 1.23 1.10 0.99 1.54 0.70 1.24

最高价或最低价 -2 +2 +1 +5 +7 +5 +5
-3 -3 -1 -3 +3

- A. 元素④比⑤形成的氢化物稳定
B. 元素⑦比④的非金属强，所以氢化物的沸点高
C. 元素①⑧形成的化合物是共价化合物
D. 元素⑥的最高价氧化物对应水化物的碱性最强

4. 选择题

核内中子数为N的 R^{2+} 离子，质量数为A，则ng它的过氧化物中所含电子的物质的量是

- A. $\frac{n}{A+16}(A-N+8)\text{mol}$ B. $\frac{n}{A+32}(A-N+16)\text{mol}$
C. $(A-N+2)\text{mol}$ D. $\frac{n}{A}(A-N+6)\text{mol}$

5. 选择题

下列说法正确的是