表2-4 判断题P模板

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 知识点 | 知识点编码 | 题型 | 难度 | 试题序号 | 试题编码 | 分值 | 题干 | A内容 | B内容 | C内容 | D内容 | 答案 | 试题讲解 | 命题人 | 审题人 |
| 水分活度 | 020201 | P | a | 1 | 020201Pa1 | 1 | 一般随着水分活度的增大，水溶性色素分解速度会加快（ ）。 | 1（正确） | 2（错误） |  |  | 2 | 因为水分活度和水溶性色素的分解成正相关。 | 王五 | 李四 |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 2 | 020101Pa2 | 2 | 水分子具有正四面体结构（ ）。 | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水分子具有近似正四面体结构。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | b | 3 | 020101Pb3 | 2 | 水分子中的氧、氢原子呈V字形排序，所以分子中的电荷是对称分布。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水分子中的氧、氢原子呈V字形排序，但O-H键具有极性，所以是非对称分布。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 4 | 020101Pa4 | 1 | 水分子的氢原子很容易和另一个水分子中的氧原子上的孤对电子通过静电引力形成氢键。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水分子的氢原子很容易和另一个水分子中的氧原子上的孤对电子通过静电引力形成氢键。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 5 | 020101Pa5 | 1 | 每个水分子沿着外层的4个*sp3*杂化轨道，同时与4个水分子缔合。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 每个水分子沿着外层的4个sp3杂化轨道，同时与4个水分子缔合。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | b | 6 | 020101Pb6 | 2 | 水分子间的吸引力比同样靠氢键结合成分子簇的氨分子要小得多。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水分子在三维空间氢键供体数目和受体数目相等。因此比氨分子吸引力大得多。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | b | 7 | 020101Pb7 | 2 | 水结冰时分子间通过离子作用力相互结合形成晶体结构。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水结冰时分子间通过氢键相互结合形成晶体结构。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 8 | 020101Pa8 | 1 | 液态水中，水分子不是以单个分子形式排列，而是多个分子通过氢键作用形成水分子簇。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 液态水中，水分子不是以单个分子形式排列，而是多个分子通过氢键作用形成水分子簇。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | c | 9 | 020101Pc9 | 2 | 液态水的结构与冰的结构区别在于它们的氢键数不同。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 液态水结构与冰的结构的区别在于它们的配位数和两个水分子之间的距离。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 10 | 020101Pa10 | 1 | 水分子中的氧原子是*sp3*杂化。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水分子中的氧原子是*sp3*杂化。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | b | 11 | 020101Pb11 | 1 | 水结成冰时分子间通过氢键相互连接。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水结成冰时分子间通过氢键相互连接 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 12 | 020101Pa12 | 2 | 水结成冰时形成高密度、刚性的八方形晶体结构。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水结成冰时形成低密度、刚性的六方形晶体结构。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | a | 13 | 020101Pa13 | 2 | 冰有10种同质多晶体和一种非结晶的无定形结构。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 冰有9种同质多晶体和一种非结晶的无定形结构。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的结构 | 020101 | P | b | 14 | 020101Pb14 | 1 | 氟化氢的四面体只有一个氢的给体和三个氢的受体。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 氟化氢的四面体只有一个氢的给体和三个氢的受体。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的物理性质 | 020102 | P | b | 15 | 020102Pb15 | 2 | 水的沸点随压力改变而改变，减小压力使沸点升高。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 水的沸点随压力改变而改变，减小压力使沸点降低。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的物理性质 | 020102 | P | a | 16 |  | 1 | 0℃时冰的热导率为水的4倍，热扩散速率约为水的9倍。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 0℃时冰的热导率为水的4倍，热扩散速率约为水的9倍。 | 赵冬艳 |  |
| 水和冰的物理性质 | 020102 | P | b | 17 |  | 2 | 由于水冻结为冰时体积减小所以含水量高的食品不宜反复冻融。（ ） | 1（正确） | 2（错误） |  |  |  | 由于水冻结为冰时体积增大，所以含水量高的食品不宜反复冻融。 | 赵冬艳 |  |