2021年高考桂林、崇左市联合调研考试

理科综合能力测试参考答案及评分标准

生物

- 1. C 2. B 3. C 4. D 5. A 6. C
- 29. (共9分)
 - (1)等于 大于
 - (2)乙(1分) 因为图1中的乙植物的光补偿点比甲植物低(合理即可,2分)
 - (3)甲
- 30. (每空2分,共8分)
 - (1)生命活动离不开细胞(或细胞是生物体结构和功能的基本单位)。
 - (2)记忆细胞 浆细胞和效应T细胞
 - (3)RNA分子是单链结构,容易发生变异。
- 31. (每空2分,共12分)
 - (1)相对 不一定 因为显性亲本为杂合子时,正反交后代的表现型均为1:1(合理即可)
 - (2)高茎 全为高茎 全为矮茎或高茎:矮茎=1:1(或有矮茎出现)
- 32. (每空2分,10分)
 - (1)分解者 把动植物的遗体残骸中的有机物分解成无机物。
 - (2)排除叶片质量差异对实验结果的影响
 - (3)杨半分解叶
 - (4)间接
- 37. (除标明的以外,每空2分,共15分)
 - (1)出汁率
 - (2)果胶酶 反复利用
 - (3)在装置中加上循环装置,使果汁多次流经该装置(或适当给装置进行加热)
 - (4)①醋酸菌是需氧型的 ②嗅味(或品尝、测PH等)
 - ③将苹果汁灭菌后,分组对照实验(有醋酸菌组与无醋酸菌组),观察对比结果(3分)
- 38. (除标明的以外,每空2分,共15分)
 - (1)转化 农杆菌转化法 T-DNA 能主动转移并整合到宿主细胞染色体的 DNA 分子中
 - (2)单细胞生物没有复杂的抵御外界病菌的系统,有限制酶,可以及时清除入侵细胞的核酸(3分) E·coliDNA连接酶
 - (3)全能性 茎尖很少或没有被病毒感染

化学

- 7. A 8. C 9. D 10. C 11. A 12. B 13. A
- 26. (15分,每空2分,特殊标注的除外。化学方程式反应物或牛成物错误0分,不配平扣1分)
 - (1) 2V₂O₅+N₂H₄·2HCl+6HCl=4VOCl₂+N₂↑+6H₂O 该反应有氯气生成,会污染空气
 - (2)①排除装置中的空气,避免产物被氧化 ②饱和NaHCO,溶液(1分)
 - (3)Cl⁻(1分) 除去晶体表面的水(1分)

(3)①将+4的钒化合物氧化为VO⁺。②有蓝色沉淀产生,且30s内沉淀不溶解

$$3\frac{51bc}{1000a} \times 100\%$$

- 27. (14分,每空2分,特殊标注的除外。化学方程式反应物或生成物错误0分,不配平扣1分)
 - $(1)3Ca(OH)_2 + FeSO_4 + 6HCN = Ca_2Fe(CN)_6 + CaSO_4 + 6H_2O$
 - (2)CaCl₂(多答KCl不扣分)
 - (3)碳酸钾
 - (4)①碱性 HCN有剧毒,防止生成HCN污染环境

$$(2)20CN^{-}+3Cl0^{-}+H_{2}0=N, \uparrow +3Cl^{-}+2HCO_{3}^{-}$$
 $(3)(6.3\times10^{-10}\times0.1)^{0.5}$

- 28. (共14分,每空2分,特殊标注的除外。)
 - (1)-399.7 向正反应方向(1分)
 - (2)② B(1分)
 - (3)温度过高 $(NH_4)_2SO_3$ 会分解,浓度减小(或温度升高,氧气在溶液中溶解度降低) $c(NH_4^+)>c(SO_4^{2-})>c(H^+)>c(OH^-)$
 - (4)①大于(1分)大于(1分) ②3/p
- 35. (共15分)
 - (1)3s²3p⁴(1分) 哑铃形(1分)
 - (2)Na₂S>K₂S>S₈>SO₂ (2分)

Na₂S、K₂S均为离子晶体,熔点较高,Na⁺半径比K⁺半径小,故Na₂S熔点高; S₈、SO,均为分子晶体,熔点较低,因S₈的相对分子质量比SO,大,故S₈熔点比SO,高(2分)

- (3)离子键(1分) 3(1分)
- (4)极性(1分) sp³(1分) AC(2分)

(5)四面体(1分)
$$\frac{\sqrt{3}}{4} \times \sqrt[3]{\frac{956}{\rho N_A}} \times 10^7 (2分)$$

- 36. (共15分)
 - (1)取代反应(1分), 酯基(1分), CH-CH-CH-CH₃ COOH (2)1(1分)

(5) 1:1(1分) 取样,加入溴的CCl₄溶液,溴的CCl₄溶液褪色,说明待测物中含有碳碳双键 (2分)

碰撞后, A、B向下运动至最低点过程中:

