|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO ĐẮK** **LẮK**  **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ** | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI KỲ 1  NĂM HỌC 2023 - 2024**  **MÔN: HÓA HỌC 11**  Thời gian làm bài: 45 phút |

**A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (7đ)**

***Tổng câu trắc nghiệm: 28.***

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ***001*** | ***002*** | ***003*** | ***004*** |
| **1** | **A** | **A** | **D** | **B** |
| **2** | **A** | **A** | **C** | **B** |
| **3** | **B** | **B** | **C** | **D** |
| **4** | **C** | **D** | **D** | **A** |
| **5** | **D** | **C** | **D** | **B** |
| **6** | **C** | **A** | **B** | **C** |
| **7** | **D** | **C** | **C** | **C** |
| **8** | **B** | **D** | **D** | **B** |
| **9** | **A** | **A** | **A** | **B** |
| **10** | **D** | **B** | **A** | **A** |
| **11** | **A** | **D** | **B** | **D** |
| **12** | **C** | **A** | **D** | **D** |
| **13** | **C** | **C** | **B** | **A** |
| **14** | **D** | **C** | **C** | **C** |
| **15** | **B** | **D** | **B** | **D** |
| **16** | **A** | **B** | **B** | **D** |
| **17** | **C** | **B** | **D** | **A** |
| **18** | **D** | **D** | **A** | **B** |
| **19** | **C** | **C** | **A** | **D** |
| **20** | **A** | **D** | **D** | **D** |
| **21** | **A** | **A** | **B** | **C** |
| **22** | **B** | **B** | **D** | **C** |
| **23** | **B** | **A** | **C** | **A** |
| **24** | **C** | **C** | **C** | **D** |
| **25** | **D** | **B** | **A** | **C** |
| **26** | **A** | **B** | **A** | **A** |
| **27** | **D** | **B** | **B** | **A** |
| **28** | **D** | **B** | **B** | **C** |

**B. PHẦN TỰ LUẬN (3đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | ***Điểm*** |
| **1 (1đ)** | Cân bằng hóa học**:**N2(g) + 3H2(g) 2NH3(g)  Kc = [NH3]2/[N2].[H2]3  Kc = 0,42/0,8.2,43= 0,0145 | ***0,5***  ***0,25***  ***0,25*** |
| **2(1đ)** | Sau phản ứng: ∆mcốcA= 15,9 + 18 - 0,15.44 = 27,3 (g).  Xét cốc (B): 2HCl + CaCO3 → CaCl2 + CO2 + H2O  Giả thiết nếu CaCO3 tan hết | ***0,125***  ***0,125***  ***0,125***  ***0,125***  ***0,25***  ***0,25*** |
| **3(1đ)** | Ta có: %mC = 100% - 7,69% = 92,31%.  Vì phân tử khối của acetylene gấp 13 lần phân tử khối của hydrogen nên:  MAcetylene = 26.  Acetylene là một hydrocarbon nên có công thức phân tử là CxHy.  Công thức phân tử của acetylene là C2H2. | ***0,25***  ***0,25***  ***0,25***  ***0,25*** |