**ĐÁP ÁN PHẦN TỰ LUẬN HÓA 10 CUỐI KÌ I**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Đáp án** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| **Câu 29** | **Phân tử H2O****;** **Phân tử N2****;**  | 0.25đ/ công thức đúng \*4  |  |
| **Câu 30** | a/ Nhiệt độ sôi của:Nước ở 100 oCvà methane ở –161,580C**.**b/ H2O tạo được liên kết hydrogen còn CH4 thì không nên nhiệt độ sôi của H2O cao hơn nhiều CH4 | a/ gán đúng nhiệt độ sôi cho các chất = 0.5đb/ Giải thích đúng = 0.5đ |  |
| **Câu 31** | - Lập hệ và tìm ra được ZX, ZY- Viết được cấu hình e của X, Y- Xác định được vị trí của X,Y | 0.150.150.1\*2 |  |
| **Câu 32** | - Tính số mol H2 đúng- Dùng BTKL tính được m = 7.48 gam | 0.250.25 |  |