|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GD&ĐT **TRƯỜNG THPT NGUYỄN HUỆ**(*Không kể thời gian phát đề*) | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KỲ I** **NĂM HỌC 2020 - 2021****MÔN HOÁ HỌC** **– LỚP 10*****Thời gian làm bài : 45 phút*** |

***I. Trắc nghiệm (5 điểm)***

***Tổng câu trắc nghiệm: 20.***

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ***503*** | ***556*** | ***570*** | ***584*** |
| **1** | **C** | **B** | **C** | **D** |
| **2** | **A** | **A** | **D** | **C** |
| **3** | **A** | **D** | **D** | **D** |
| **4** | **C** | **C** | **C** | **C** |
| **5** | **C** | **A** | **A** | **B** |
| **6** | **D** | **B** | **C** | **C** |
| **7** | **B** | **B** | **A** | **C** |
| **8** | **D** | **D** | **D** | **A** |
| **9** | **C** | **A** | **B** | **A** |
| **10** | **B** | **D** | **B** | **B** |
| **11** | **D** | **B** | **C** | **D** |
| **12** | **D** | **C** | **A** | **D** |
| **13** | **D** | **C** | **B** | **B** |
| **14** | **B** | **B** | **D** | **D** |
| **15** | **A** | **D** | **B** | **A** |
| **16** | **C** | **C** | **D** | **B** |
| **17** | **B** | **C** | **D** | **A** |
| **18** | **C** | **D** | **B** | **C** |
| **19** | **D** | **A** | **B** | **C** |
| **20** | **C** | **C** | **A** | **A** |

***II. Tự luận (5 điểm)***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **GỢI Ý ĐÁP ÁN** | **THANG ĐIỂM** |
| **Câu 1:*****(1,5 điểm)*** | a. (***1 điểm)***Viết cấu hình 1s22s22p63s23p64s1Xác định vị trí: Ô 19, chu kì 4, nhóm IA (không cần giải thích) | 0,250,75 |
| b. (***0,5 điểm)***Cl-ClN-H-N N | 0,250,25 |
| **Câu 2:*****(1,5 điểm)*** | ***Cân bằng đúng, đủ các bước được 0,75 điểm/PT***Xác định số oxi hóa Xác định vai trò của các chất(0,25)Viết các quá trình (0,25)Cân bằng hệ số phương trình (0,25)a. 4Al + 3O2  2Al2O3b. Fe + 6HNO3  Fe(NO3)3 + 3NO2 + 3H2O***(Cân nhắc trừ điểm nếu làm thiếu các ý hoặc sai.)*** | 0,25x30,25x3 |
| **Câu 3:*****(2 điểm)*** | ***a. (1,5 điểm)***nH2 =  molGọi số mol Fe và Mg lần lượt là x, yTa có hệ phương trình  56x + 24y = 13,2 x = 0,15 mol  x + y = 0,35 y = 0,2 mola. mFe = 0,15.56 = 8,4 gam mMg = 13,2 - 11,2 = 4,8 gam | 0,250,50,50,25 |
| ***b. (0,5 điểm)***x+y = 0,22x+8y = 0,85x = 0,125⭢VSO2 = 0,125.22,4 = 2,8 lity = 0,075 ⭢VH2S = 0,075.22,4 = 1,68 lit ***(HS làm cách khác đúng vẫn cho điểm tuyệt đối)*** | 0.250.25 |