**ĐÁP ÁN HÓA 12 NGÀY 04/11/2017**

**A. TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| made | cauhoi | dapan |  | made | cauhoi | dapan |  | made | cauhoi | dapan |  | made | cauhoi | dapan |
| 263 | 1 | B |  | 473 | 1 | A |  | 745 | 1 | B |  | 934 | 1 | B |
| 263 | 2 | D |  | 473 | 2 | D |  | 745 | 2 | C |  | 934 | 2 | A |
| 263 | 3 | A |  | 473 | 3 | D |  | 745 | 3 | B |  | 934 | 3 | B |
| 263 | 4 | D |  | 473 | 4 | C |  | 745 | 4 | C |  | 934 | 4 | D |
| 263 | 5 | A |  | 473 | 5 | D |  | 745 | 5 | A |  | 934 | 5 | C |
| 263 | 6 | C |  | 473 | 6 | D |  | 745 | 6 | D |  | 934 | 6 | C |
| 263 | 7 | B |  | 473 | 7 | B |  | 745 | 7 | D |  | 934 | 7 | D |
| 263 | 8 | A |  | 473 | 8 | C |  | 745 | 8 | C |  | 934 | 8 | B |
| 263 | 9 | C |  | 473 | 9 | C |  | 745 | 9 | B |  | 934 | 9 | A |
| 263 | 10 | D |  | 473 | 10 | C |  | 745 | 10 | A |  | 934 | 10 | C |
| 263 | 11 | A |  | 473 | 11 | C |  | 745 | 11 | A |  | 934 | 11 | B |
| 263 | 12 | C |  | 473 | 12 | A |  | 745 | 12 | C |  | 934 | 12 | A |
| 263 | 13 | A |  | 473 | 13 | A |  | 745 | 13 | B |  | 934 | 13 | D |
| 263 | 14 | C |  | 473 | 14 | A |  | 745 | 14 | C |  | 934 | 14 | B |
| 263 | 15 | C |  | 473 | 15 | A |  | 745 | 15 | B |  | 934 | 15 | A |
| 263 | 16 | B |  | 473 | 16 | B |  | 745 | 16 | D |  | 934 | 16 | C |
| 263 | 17 | B |  | 473 | 17 | A |  | 745 | 17 | D |  | 934 | 17 | B |
| 263 | 18 | A |  | 473 | 18 | B |  | 745 | 18 | B |  | 934 | 18 | A |
| 263 | 19 | D |  | 473 | 19 | B |  | 745 | 19 | A |  | 934 | 19 | D |
| 263 | 20 | B |  | 473 | 20 | D |  | 745 | 20 | D |  | 934 | 20 | D |
| 263 | 21 | D |  | 473 | 21 | B |  | 745 | 21 | A |  | 934 | 21 | A |
| 263 | 22 | C |  | 473 | 22 | C |  | 745 | 22 | A |  | 934 | 22 | D |
| 263 | 23 | B |  | 473 | 23 | B |  | 745 | 23 | D |  | 934 | 23 | C |
| 263 | 24 | D |  | 473 | 24 | D |  | 745 | 24 | C |  | 934 | 24 | C |

**B. TỰ LUẬN: (4 điểm)**

**Câu 1: 1đ**

nC6H12O6 =0,2 mol

C6H12O6 → 2Ag

0,2 → 0,2 (mol)

mAg= 0,2×108= 21,6 gam

**Câu 2: 1đ**

- Cách làm giống bài trên

**Câu 3: 1đ**

nC2H5NH2 = 0,1 mol

C2H5NH2 + HCl → C2H5NH3Cl

0,1 → 0,1 (mol)

mC2H5NH3Cl = 0,1 × 81,5= 8,15 gam

**Câu 4: 1đ**

-Cách làm giống bài 3

**\*lưu ý** :

* Học sinh làm cách nào cũng được, nếu đúng vẫn cho đủ số điểm
* Tất cả 4 bài này bắt buộc học sinh phải viết ptpu hóa học, nếu không viết thì chỉ tính điểm số mol thôi (0,25đ)