**ĐÁP ÁN HÓA 11 GK2 2023 – 2024**

**TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |
| 170 | 1 | B |  | 325 | 1 | A |  | 246 | 1 | B |  | 492 | 1 | A |
| 170 | 2 | A |  | 325 | 2 | D |  | 246 | 2 | B |  | 492 | 2 | B |
| 170 | 3 | C |  | 325 | 3 | B |  | 246 | 3 | A |  | 492 | 3 | B |
| 170 | 4 | A |  | 325 | 4 | D |  | 246 | 4 | A |  | 492 | 4 | A |
| 170 | 5 | C |  | 325 | 5 | B |  | 246 | 5 | D |  | 492 | 5 | D |
| 170 | 6 | C |  | 325 | 6 | C |  | 246 | 6 | D |  | 492 | 6 | A |
| 170 | 7 | D |  | 325 | 7 | D |  | 246 | 7 | A |  | 492 | 7 | A |
| 170 | 8 | D |  | 325 | 8 | C |  | 246 | 8 | B |  | 492 | 8 | C |
| 170 | 9 | B |  | 325 | 9 | B |  | 246 | 9 | A |  | 492 | 9 | C |
| 170 | 10 | A |  | 325 | 10 | B |  | 246 | 10 | C |  | 492 | 10 | B |
| 170 | 11 | D |  | 325 | 11 | B |  | 246 | 11 | D |  | 492 | 11 | B |
| 170 | 12 | D |  | 325 | 12 | A |  | 246 | 12 | C |  | 492 | 12 | D |
| 170 | 13 | A |  | 325 | 13 | B |  | 246 | 13 | D |  | 492 | 13 | D |
| 170 | 14 | C |  | 325 | 14 | C |  | 246 | 14 | B |  | 492 | 14 | D |
| 170 | 15 | B |  | 325 | 15 | B |  | 246 | 15 | D |  | 492 | 15 | D |
| 170 | 16 | D |  | 325 | 16 | D |  | 246 | 16 | C |  | 492 | 16 | C |
| 170 | 17 | C |  | 325 | 17 | A |  | 246 | 17 | C |  | 492 | 17 | B |
| 170 | 18 | A |  | 325 | 18 | D |  | 246 | 18 | C |  | 492 | 18 | A |
| 170 | 19 | B |  | 325 | 19 | A |  | 246 | 19 | B |  | 492 | 19 | B |
| 170 | 20 | B |  | 325 | 20 | D |  | 246 | 20 | A |  | 492 | 20 | A |
| 170 | 21 | A |  | 325 | 21 | A |  | 246 | 21 | D |  | 492 | 21 | C |
| 170 | 22 | A |  | 325 | 22 | A |  | 246 | 22 | B |  | 492 | 22 | C |
| 170 | 23 | B |  | 325 | 23 | C |  | 246 | 23 | A |  | 492 | 23 | C |
| 170 | 24 | D |  | 325 | 24 | C |  | 246 | 24 | B |  | 492 | 24 | B |

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN**

**Câu 1 : (1đ)**

0,25đ\*4pt (1đ)

**Câu 2: (1đ)**

0,25đ\*2pt, 2hiện tượng (1đ)

**Câu 3: (1đ)**

Viết đúng 2ptpu (4 sản phẩm) (0,25đ x4)

**Câu 4: (1đ)**

Số mol C3H4 = 0,2 mol (0,5đ)

Số mol C3H3Ag = 0,2mol (0,25đ)

m= 0,2. 147=29,4g (0,25đ)