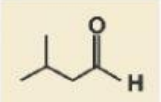
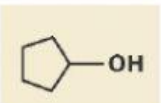


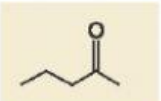
1. Elektron-elektron di orbital 3d atom ^{25}Mn memiliki bilangan kuantum

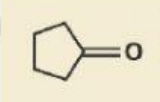
- A. n, l, m, dan s sama
- B. n, l, dan m sama tetapi s berbeda
- C. n, m, dan s sama tetapi l berbeda
- D. n, l, dan s sama tetapi m berbeda
- E. n dan l sama, m dan s berbeda

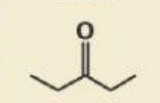
2. Hasil reaksi oksidasi 3-metil butanol oleh CrO_3 adalah....

- A. 

B. 

C. 

D. 

E. 

3. Suatu senyawa non elektrolit 0,1 mol dan 0,4 mol garam elektrolit kuat masing-masing dilarutkan kedalam 1 liter air. Jika penurunan titik didih larutan dan garam tersebut berturut-turut adalah $t^\circ\text{C}$ dan 8°C , maka rumus molekul yang mungkin dari garam tersebut adalah...

- A. LX_3
- B. L_2X_3
- C. LX_2
- D. L_2X
- E. LX

4. Ikatan antar molekul dalam amilum adalah

- A. Ester
- B. Fosfolipid
- C. Peptida
- D. Amida
- E. Glikosida

5. Gas metana (CH_4 , $m_r=16$) sebanyak 32 gram bereaksi dengan gas Cl_2 berelebihan, menghasilkan 25,25 gram CH_3Cl ($m_r=50,5$), 42,5 gram gas CH_2Cl_2 ($m_r=85$) dan x gram gas CHCl_3 ($m_r=120$). Setelah dihitung dengan cermat dan teliti massa gas CHCl_3 adalah...

- | | |
|-----------|-----------|
| A. 120 gr | D. 230 gr |
| B. 130 gr | E. 340 gr |
| C. 220 gr | |