

## Számolási feladatok (Aldehidek)

1. Melyik az az egyértékű, egy kettős kötést tartalmazó telítetlen aldehid, amelynek moláris tömege  $84 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$  ?
2. Melyik az a telített, egyértékű aldehid, amelynek moláris tömege  $58 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$ ? Írd le alkoholból való előállításának egyenletét! Írd le gyenge oxidációjának egyenletét!
3. Melyik az a telített kétértékű aldehid, amelynek moláris tömege  $114 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$ ?
4. 6 gramm formaldehiddel hány gramm ezüstöt lehet redukálni?
5. 100 gramm acetaldehiddel hány gramm ezüstöt lehet redukálni?
6. 250 gramm  $40 \frac{\text{m}}{\text{m}}\%$  – os formalin oldattal hány gramm ezüstöt lehet leválasztani?
7. Melyik az a kétértékű telített aldehid, amelynek 5,0 grammja 21,6 gramm ezüstöt képes leválasztani?
8. Melyik az a kétértékű telített aldehid, amelynek 1,0 grammja 2,54 gramm ezüstöt képes leválasztani?
9. Hány gramm ezüstöt választ le az ezüsttükör próba során  $2 \text{ cm}^3$   $5 \frac{\text{m}}{\text{m}}\%$  – os formalin? ( $\rho = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ )
10. 10 kg  $40 \frac{\text{m}}{\text{m}}\%$  – os formalinoldat előállításához -elvileg – hány  $\text{dm}^3$  metil-alkoholt kell oxidálni?
11. Egy egyértékű, telített aldehid  $3 \frac{\text{m}}{\text{m}}\%$  – os vizes oldatának  $10 \text{ cm}^3$ -re 1,471 gramm ezüstöt választ le. Melyik ez az aldehid? ( $\rho = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ )
12. Valamely egyértékű telített aldehid 2 millimóljának tökéletes elégetésekor  $147 \text{ dm}^3$  standard állapotú szén-dioxid keletkezik. Melyik ez az aldehid?

### Megoldások:

1. valamilyen penténal
2. propanal
3. hexán-dial
4. 86,4 g
5. 490,9 g
6. 1440 g
7. pentándial
8. dekán-dial
9. 1,44 g ezüst,  $13,71 \text{ mm}^2$
10.  $5,387 \text{ dm}^3$
11. acetaldehid
12. propanal