

ກວດກາເດືອນ 12

| | | |
|-----------------------------|-------|----------------|
| ຊື່ ສ. ນ ສຸວັນນິ ຂະຫຍອງຫຼວງ | ຄະແນນ | ຄຳເຫັນຂອງອາຈານ |
| ຫ້ອງ ມ໌7/4 | | |

ວິຊາ: ເຄມີ

ຕອບ:

1. ວິທີການປຸງແຕ່ງທາດລະລາຍເງິນນິຕຣັດ $0,1 \text{ mol/dm}^3$ ຈຳນວນ 250 cm^3 ຈາກພຶກຂອງເງິນນິຕຣັດມີດັ່ງນີ້:

ໃຊ້ສູດ

$$n = \frac{m}{M} = \frac{CV}{1000} \Rightarrow \frac{m}{170} = \frac{0,1 \times 250}{1000} \Rightarrow m = 4,25 \text{ g}$$

2. ຄວາມເຂັ້ມຂຸ້ນ (m) ຂອງ ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$) ທີ່ຈະຕື່ມລົງໃນນ້ຳຈຳນວນ $37,8 \text{ g}$ ເພື່ອປຸງແຕ່ງທາດລະລາຍທີ່ມີຈຸດກ້າມແຂງ $-0,150^\circ\text{C}$ ຮູ້ວ່າ: ນ້ຳມີຄ່າ $k_f = 1,86^\circ\text{C/m}$ ຊອກໄດ້ຈາກ:

$$\Delta T_f = k_f m \Rightarrow m = \frac{\Delta T_f}{k_f}$$

$$\text{ຮູ້ } \Delta T_f = T_f(\text{ທາດພາລະລາຍ}) - T_f(\text{ທາດລະລາຍ})$$

$$= 100 - (-0,150) = 0,150 \quad m = \frac{0,150}{1,86} = 0,08 \text{ mol/kg}$$

3. ການປຸງແຕ່ງທາດລະລາຍມີ 2 ວິທີຄື:

1 ການປຸງແຕ່ງທາດລະລາຍໂດຍກົງ.

2 ການປຸງແຕ່ງໂດຍເຮັດໃຫ້ຄວາມເຂັ້ມຂຸ້ນເພີ່ມຂຶ້ນ ຫຼື ຈາກລົງ.

4. ກົນໄກຂອງປະຕິກິຣິຍາແມ່ນຂັ້ນຕອນຍ່ອຍຕ່າງໆ ເຊິ່ງສະແດງລຳດັບຂັ້ນໃນຂະບວນຂອງການເກີດປະຕິກິຣິຍາທີ່ທາດຕັ້ງຕົ້ນປ່ຽນໄປເປັນຜະລິດຕະພັນເອີ້ນວ່າ: ກົນໄກຂອງປະຕິກິຣິຍາເຄມີ.