



ຫົວບົດສອບເສັງຈົບຊັ້ນ ມ.6 ເອກະພາບ ທົ່ວປະເທດ ສົກຮຽນ: 2001-02

ວິຊາ: ເຄມີສາດ ເວລາ: 90 ນາທີ

- ① ຈົ່ງອະທິບາຍວ່າ ເປັນຫຍັງ ໂລຫະຈິ່ງຊັກນຳໄຟຟ້າແລະຄວາມຮ້ອນໄດ້ດີ ?
 - ຈົ່ງໃຫ້ນິຍາມການທັງນຶ່ງຂອງໂລຫະ ?
- ② ຈົ່ງຂຽນສູດໂຄງສ້າງຂອງທາດ ທີ່ມີຊື່ຕໍ່ໄປນີ້:
 ກ. ເມຕຽນ ເອຕາໂນອັດ. ຂ. 3,3- ດີເມຕຽນ 1 - ບູຕິນ
 ຄ. ປາຣາ ດີໂຊມໂມແບງແຊນ. ງ. ໂປຼປານານ. ຈ. 2- ແປງຕາໂນນ.
- ③ ຈົ່ງຂຽນ ແລະ ຊັ່ງຊາສົມຜົນປະຕິກິລິຍາເຄມີຕໍ່ໄປນີ້:
 ກ. $Mg + CH_3COOH \longrightarrow$
 ຂ. $Al_2O_3 + NaOH \longrightarrow$
 ຄ. $CH_3CH_2OH + CH_3COOH \xrightarrow{H_2SO_4}$
 ງ. $CH_2 = CH_2 + Br_2 \longrightarrow$
- ④ ເມື່ອຈຸດທາດປະສົມອົງຄະທາດຊະນິດໜຶ່ງ ຈຳນວນ 4,4 g ໃຫ້ໄໝ້ໝົດຢ່າງສົມບູນ
 ຈະໄດ້ຮັບ CO_2 8,8 g ແລະ H_2O 3,6 g. ຖ້າທາດປະສົມນີ້ ມີຄວາມໜາແໜ້ນທຽບກັບ
 H_2 ເທົ່າ 22.
 ກ. ຈົ່ງຊອກສູດງ່າຍດາຍຂອງທາດປະສົມນີ້.
 ຂ. ຈົ່ງຊອກສູດໂມເລກຸນຂອງທາດປະສົມນີ້.
 ຄ. ຈົ່ງຂຽນສູດໂຄງສ້າງ ພ້ອມທັງອ່ານຊື່ ຮູ້ວ່າທາດປະສົມນີ້ ສາມາດເກີດປະຕິກິລິຍາ
 ເຄືອບແວ່ນເງິນໄດ້.

(C= 12 , H= 1 , O= 16)