



ຫົວບົດສອບເສັງຈົບຊັ້ນມ.6 ເອກະພາບທົ່ວປະເທດ

ສົກຮຽນ 2004 - 05

ວິຊາ ເຄມີສາດ, ເວລາ 90 ນາທີ

I ພາກທົດສະດີ

- 1) ນຳກະດ້າງຊົ່ວຄາວແລະນຳກະດ້າງຖາວອນແຕກຕ່າງກັນແນວໃດ?
- ຖ້າເຮົາໃຊ້ນຳທີ່ມີລັກສະນະກະດ້າງສູງຈະພົບປາກົດການແນວໃດ?

2) ຈົ່ງຈັດບັນດາທາດປະສົມທີ່ມີສູດໂຄງສ້າງຕໍ່ໄປນີ້ເຂົ້າໃສ່ຕາຕະລາງໃຫ້ຖືກຕ້ອງ

CH_3CHO ; CH_3COCH_3 ; $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$; HCOOH ; $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

ອານໂກນ (ເຫຼົ້າ)	ອານເດຣິດ	ເຊໂຕນ (ເຊຕອນ)	ອາຊິດ ກາກໂບຊີລິກ	ແອັດສະແຕ

3) ຈົ່ງບອກຊື່ທາດປະສົມຕໍ່ໄປນີ້:

- ກ) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ຂ) Na_2CO_3 ຄ) FeS_2 ງ) KAlO_2

4) ຂຽນສູດໂຄງສ້າງຫຍໍ້ຂອງທາດປະສົມທີ່ມີຊື່ຕໍ່ໄປນີ້ :

- ກ) ເຟໂນນ ຂ) ເອຕິລອາເຊຕັດ ຄ) ອາຊິດໂປຼປາໂນອິກ ງ) 2 ເມຕິລ ໂປຼປານານ

5) ຈົ່ງຂຽນແລະຊັ່ງຊາສົມຜົນປະຕິກິລິຍາຕໍ່ໄປນີ້



II ພາກຄິດໄລ່

ອານໂກນ (ເຫຼົ້າ) ຊະນິດໜຶ່ງເຊິ່ງບໍ່ທັນຮູ້ຈັກສູດ $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$

ມີຄວາມໜາແໜ້ນທຽບກັບອາກາດ ເກືອບເທົ່າ 1,59 . ຈົ່ງຊອກຫາ :

- ກ) ມວນສານໂມເລກຸນ (ມວນສານ 1 ໂມນ) ຂອງອານໂກນຊະນິດນີ້
ຂ) ສູດໂມເລກຸນ
ຄ) ສູດໂຄງສ້າງ ຂອງທາດຮ່ວມໂມເລກຸນດັ່ງກ່າວພ້ອມທັງບອກຊື່

ກຳນົດມວນສານ C = 12 ; O = 16 ; H = 1