

ວິທີຜະລິດ ນໍ້າທີ່ສະແດງທາດ ຂອງວັດຖຸທີ່ເປັນລັກສະນະອາຊິດ ແລະ ບາເຊີ

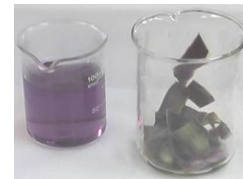
ຊັ້ນຮຽນ: ມ1 ບົດທີ13 ວັດຖຸທີ່ມີອາຊິດ ແລະ ບາເຊີ

1. ຈຸດປະສົງ:

- ໃຫ້ນັກຮຽນສາມາດເຂົ້າໃຈ ລັກສະນະອາຊິດ, ລັກສະນະບາເຊີ ແລະ ລັກສະນະເປັນກາງ.
- ໃຫ້ນັກຮຽນສາມາດເຂົ້າໃຈ ລັກສະນະວັດຖຸໃນຊີວິດປະຈຳວັນ.

2. ອຸປະກອນ

ນໍ້າສະອາດ, ນໍ້າຮ້ອນ(200ml), ກວດແກ້ວ, ຫຼອດຢອດ, ຈອກແກ້ວ, ເປືອກຂອງໝາກເຂືອ 1ອັນ, ທາດແຫຼວໄມ້ຊີວິດປະຈຳວັນ



3. ວິທີຜະລິດຕົວສະແດງ (Indicator) ນໍ້າເປືອກຂອງໝາກເຂືອ (Anthocyanin water)

- 1) ເອົາເປືອກຂອງໝາກເຂືອ ໃສ່ໃນຈອກແກ້ວ ແລະ ຕົ້ມນໍ້າ ແລ້ວ ນໍາໄປຕົ້ມໃຊ້ເວລາ ປະມານ5ນາທີ. ຈົບເຫັນ ສີມ່ວງອອກມາ.
- 2) ເອົາເປືອກຂອງໝາກເຂືອ ອອກຈາກກວດແກ້ວ.
- 3) ເອົານໍ້າສີມ່ວງ(ທາດລະລາຍAnthocyanin) 1ml ໃສ່ໃນຫຼອດທົດລອງແລ້ວ ຕົ້ມນໍ້າທາດແຫຼວ ຊະນິດຕ່າງ ຂອງມັນ.

pH 1 3 5 7 9 11 13



(ອາຊິດ) ← ສີແດງ - ສີປົວ - ສີມວນ - ສີຂຽວ - ສີເຫຼືອງ → (ບາເຊີ)

4. ວິທີທົດລອງ

- 1) ນໍ້າສີມ່ວງ (Indicator) 1ml ໃສ່ໃນຫຼອດທົດລອງ. ຈຳນວນຂອງຫຼອດທົດລອງ ແມ່ນ ຈຳນວນຂອງ ທາດແຫຼວທີ່ຢາກຮູ້ລັກສະນະຂອງມັນ.
- 2) ຈາກນັ້ນໃຫ້ເອົາຫຼອດດູດນໍ້າ ໃສ່ໜ້ອຍໜຶ່ງມາຢອດໃສ່ ນໍ້າວັດຖຸທີ່ຢາກຮູ້ລັກສະນະ ແລ້ວ ສັງເກດ ການປ່ຽນສີຂອງມັນ.

ຜົນການທົດລອງ

ທາດແຫຼວ	ອາຊິດກໍຣີດີກ (HCl)	ນາຕຣີອີດີກຊິດ (NaOH)	ນໍ້າໝາກນາວ	ນໍ້າສົ້ມ	ນໍ້າສະບູ	ນໍ້າປູນ
ນໍ້າເປືອກຂອງໝາກເຂືອ	ສີແດງ	ສີເຫຼືອງ	ສີປົວ	ສີປົວ	ສີເຫຼືອງ	ສີເຫຼືອງ
ລັກສະນະ	ອາຊິດ	ບາເຊີ	ອາຊິດ	ອາຊິດ	ບາເຊີ	ບາເຊີ