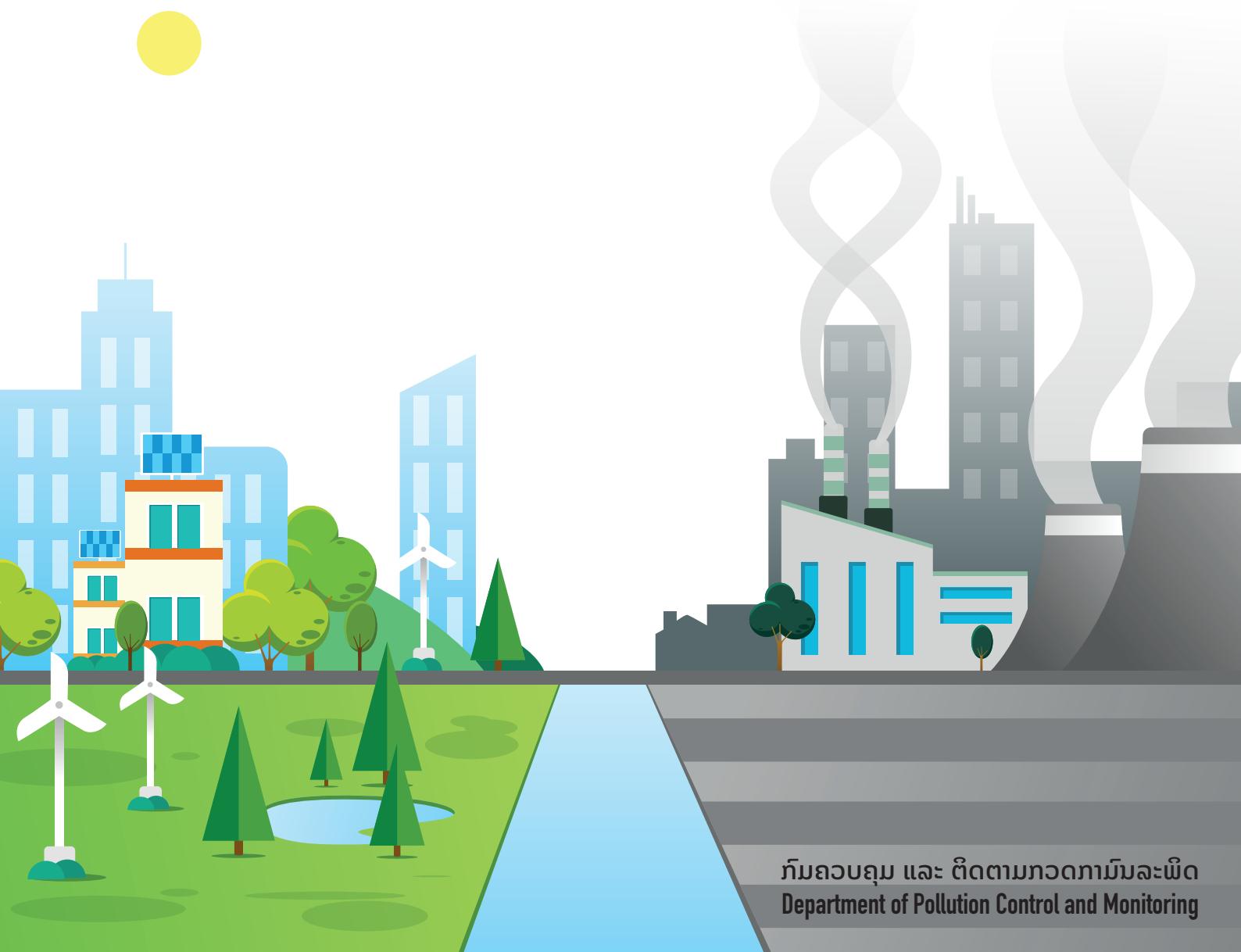




ក្រសួងប្រព័ន្ធភាសាខាអាហារ នគរបាល នគរបាល នគរបាល  
ក្រសួងប្រព័ន្ធភាសាខាអាហារ នគរបាល នគរបាល នគរបាល  
Ministry of Natural Resources and Environment

# ក្នុងមិនអំណោះ

## ក្រវកបការគុបត្វុមិនលេដិទាក់ទាក់ Technical Guideline on Air Pollution Control



ຄູ່ມືແນະນຳ  
ກ່ຽວກັບການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ

ກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມີນລະພິດ  
ກະຊວງຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ

2021



**ສາທາລະນະລັດ ປະຊາທິປະໄຕ ປະຊາຊົນລາວ**  
**ສັນຕິພາບ ເອກະລາດ ປະຊາທິປະໄຕ ເອກະພາບ ວັດທະນະຖາວອນ**

ກະຊວງ ຂັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ

2013

ເລກທີ ..... /ກຊສ

ນະຄອນຫຼວງວຽງຈັນ, ວັນທີ 18 ພຶສພາ 2021

**ຂໍ້ຕົກລົງ**  
**ວ່າດ້ວຍການຮັບຮອງ ແລະ ປະກາດໃຊ້**  
**ຄຸ້ມແມະນຳ ກ່ຽວກັບ ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ**

- ອີງຕາມ ກົດໝາຍ ວ່າດ້ວຍ ການປົກປັກຮັກສາສິ່ງແວດລ້ອມ ສະບັບປັບປຸງ ເລກທີ 29/ສພຊ, ລົງວັນທີ 18 ທັນວາ 2012;
- ອີງຕາມດໍາລັດວ່າດ້ວຍ ການຈັດຕັ້ງ ແລະ ການເຄື່ອນໄຫວຂອງ ກະຊວງຂັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ ສະບັບເລກທີ 451/ນຍ, ລົງວັນທີ 23 ທັນວາ 2019;
- ອີງຕາມຂໍ້ຕົກລົງວ່າດ້ວຍການຄວບຄຸມມິນລະພິດ ສະບັບເລກທີ 1687/ກຊສ, ລົງວັນທີ 07 ພຶສພາ 2021;
- ອີງຕາມການສະໜັບຂອງກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມມິນລະພິດ ສະບັບເລກທີ 0623/ກຊສ.ກຄມ, ລົງວັນທີ 09 ພຶສພາ 2021.

**ລັດຖະມົນຕີ ຕົກລົງ:**

**ມາດຕາ 01:** ຮັບຮອງ ແລະ ປະກາດໃຊ້ ຄຸ້ມແມະນຳ ກ່ຽວກັບ ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ.

**ມາດຕາ 02:** ມອບໃຫ້ກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມມິນລະພິດ, ກະຊວງຂັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ ເປັນເຈົ້າການ ໃນການສົມທິບກັບ ພະແນກ, ຫ້ອງການຂັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ ແລະ ອົງການປົກຄອງຫ້ອງທຶນ ຄົ້ນຄວ້າ, ຜັນຂະຫຍາຍ ແລະ ຈັດຕັ້ງປະຕິບັດຄຸ້ມືແມະນຳ ກ່ຽວກັບ ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ.

**ມາດຕາ 03:** ບັນດາກົມກອງ, ສະຖາບັນ, ຫ້ອງການ, ພະແນກ, ນະຄອນຫຼວງ, ບັນດາແຂວງ ແລະ ພາກສ່ວນທີ່ ກ່ຽວຂ້ອງຈຶ່ງຮັບຮູ້, ໃຫ້ການຮ່ວມມື ແລະ ຈັດຕັ້ງປະຕິບັດຂໍ້ຕົກລົງສະບັບນີ້ໃຫ້ໄດ້ຮັບຜົນເປັນຢ່າງດີ.

**ມາດຕາ 04:** ຂໍ້ຕົກລົງສະບັບນີ້ ມີຜົນສັກສິດນັບແຕ່ມີລົງລາຍເຊັນເປັນຕົ້ນໄປ.

ລັດຖະມົນຕີ



ນ.ບຸນຄຳ ວິ່ລະຈິດ

## ຄໍານຳ

ໃນປັດຈຸບັນປະຊາຊົນທີ່ວ່າລົກທີ່ອາໄສຢູ່ໃນຕົວເມືອງຫລາຍກວ່າ 80% ກ່າວລັງປະເຊີນໜັງກັບຄຸນນະພາບອາກາດທີ່ມີມິນລະພິດ ເກີນຄ່າມາດຕະຖານ ຂອງອີງການອະນາໄມໄລກ ທີ່ໄດ້ກໍານົດໄວ້. ມິນລະພິດຫາງອາກາດມີຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບ, ຊີວິດການເປັນຢູ່ຂອງປະຊາຊົນ ແລະ ຍັງສິ່ງຜົນກະທົບຕໍ່ສະພາບແວດລ້ອມ.

ບັນຫາມິນລະພິດຫາງອາກາດບໍ່ສາມາດຈໍາກັດຢູ່ພາຍໃນຂອບເຂດໃດໜຶ່ງສະເພາະໄດ້, ແຕ່ມັນສາມາດລອຍບົວໄປໄດ້ເປັນບໍລິເວນກວ້າງຫຼາຍກີໂລແມ່ນດ. ໃນປັດຈຸບັນຫຼາຍໝັ້ນທີ່ຂອງ ສປປ ລາວ ກ່າວໄດ້ປະກິດມີບັນຫາຜົນກະທົບຈາກມິນລະພິດຫາງອາກາດເກີດຂຶ້ນເຊັ່ນດຽວກັນ ເຊິ່ງມີສາເຫດມາຈາກຫຼາຍໆຢ່າງ ເຊັ່ນ: ການປ່ອຍມິນລະພິດຫາງອາກາດຈາກໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ, ການຄົມມະນາຄົມຂົນສົ່ງ, ການຈຸດເຜົ້າພື້ນທີ່ກະສິກຳ ແລະ ການຈຸດຂຶ້ນຫຍື້ອຊະຊາຍ. ສໍາລັບການປ້ອງກັນ ແລະ ແກ້ໄຂບັນຫາມິນລະພິດຫາງອາກາດ ແມ່ນມີລັກສະນະຊັບຊ້ອນ ແລະ ກວມລວມ, ເຊິ່ງມັນມີຄວາມຈໍາເປັນທີ່ຈະຕ້ອງໄດ້ອ້າໄສຄວາມເຂົ້າໃຈທາງດ້ານເຕັກນິກວິທະຍາສາດ, ການສ້າງນິຕິກໍາເຝື້ອຄວບຄຸມ ແລະ ການສ້າງຄວາມຮູ້ຄວາມເຂົ້າໃຈຂອງທຸກຊັ້ນຄົນໃນສັງຄົມ ກ່ຽວກັບ ສາເຫດ, ຜົນກະທົບ ແລະ ແນວທາງແກ້ໄຂບັນຫາມິນລະພິດຫາງອາກາດທີ່ເກີດຂຶ້ນ.

ສະນັ້ນ, ກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມືນລະພິດ, ກະຊວງຊັບພະຍາກອນທາມະຊາດ ແລະ ສິ່ງ ແວດລ້ອມ ເຫັນໄດ້ເຖິງບັນຫາ ແລະ ຄວາມສໍາຄັນໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດຫາງອາກາດ ຈຶ່ງໄດ້ສ້າງຄູມືແນະນຳສະບັບນີ້ຂຶ້ນ, ເພື່ອເປັນການ ສ້າງຄວາມຮູ້ - ຄວາມເຂົ້າໃຈ ຕໍ່ກັບສາເຫດ ແລະ ຜົນກະທົບຂອງມິນລະພິດຫາງອາກາດ ພ້ອມທັງ ແນະນຳແນວທາງໃນການຄວບຄຸມແລະ ແກ້ໄຂບັນຫາທີ່ເກີດຂຶ້ນ ເພື່ອສ້າງປະເທດລາວໃຫ້ເປັນປະເທດ ຂຽວສະອາດ ແລະ ກາມຕາ.

ຂ້າພະເຈົ້າເຊື່ອໜັ້ນວ່າ ຄູມືແນະນຳກ່ຽວກັບການຄວບຄຸມມິນລະພິດຫາງອາກາດສະບັບນີ້ ຈະເປັນບົດຮຽນອັນດີ ໃນການສ້າງຄວາມຮູ້ ແລະ ຄວາມເຂົ້າໃຈ ໃນການຫລຸດຜ່ອນຜົນກະທົບຈາກມິນລະພິດຫາງອາກາດ.

ຫົວໜ້າກົມ



ໂລນຄໍາ ອາດສະນາວົງ

ຄູ່ມືແນະນຳ ກ່ຽວກັບ ການຄວບຄຸມມີນລະພິດທາງອາກາດ

## ສ້າງໂດຍ:

ກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມມືນລະພິດ, ກະຊວງຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິງເວດລ້ອມ.

## សេចក្តីថ្លែងការណ៍ពីរបៀបបង្កើតនិងបង្កើតឡាយ

## ກອງທຶນປົກປັກຮັກສາສິ່ງແວດລ້ອມ

ຄະນະຊື້ນໍາ:

## ຫ່ານ ເທວະරັກ ພອນແກ້ວ

ຮອງຫົວໜ້າກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມີນລະພິດ

## ທ່ານ ສີວັນນະກອນ ມະລິວັນ

ຮອງຫົວໜ້າກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາມີນລະພິດ

## ຄະນະວິຊາການຄົ້ນຄວ້າ ແລະ ຮຽບຮຽງ:

## ທ່ານ ທະນິງຄໍາ ແຫວນທອງຄໍາ

ຮອງທີ່ວໜ້າພະແນກຕິດຕາມກວດກາສື່ງແວດລ້ອມໂຄງການລົງທຶນ

ທ່ານ ປອ. ສິດໄຊ ມາກວິໄລ

ຮອງຫົວໜ້າພະແນກຄົມຄອງສານເຄີມ ແລະ ສິ່ງເສດເທືອ

ໜ້ານ ຈີບົງ ວົງຊື້

## ສາລະບານ

<b>ຄໍານໍາ</b>		<b>4</b>
<b>ພາກທີ I</b>	<b>ພາກສະໜີ</b>	
	1.1 ສະພາບລວມ	9
	1.2 ຈຸດປະສົງ	9
	1.3 ອະທິບາຍຄໍາສັບ	9
	1.4 ຂອບເຂດການນຳໃຊ້	12
<b>ພາກທີ II</b>	<b>ມິນລະພິດທາງອາກາດ</b>	
	2.1 ນິຍາມ	13
	2.2 ປະເພດຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ	13
	2.3 ແຫ່ງກໍາເນີດມິນລະພິດທາງອາກາດ	13
<b>ພາກທີ III</b>	<b>ຜົນກະທິບຈາກມິນລະພິດທາງອາກາດ</b>	
	3.1 ຜົນກະທິບຕໍ່ຊີວິດມະນຸດ	16
	3.2 ຜົນກະທິບຕໍ່ພືດ ແລະ ສັດ	18
	3.3 ຜົນກະທິບຕໍ່ວັດສະດຸຕ່າງໆ	18
	3.4 ຜົນກະທິບທີ່ຮັດໃຫ້ເກີດປະກິດການຮຶອນແກ້ວ ແລະ ການປ່ຽນແປງພູມອາກາດ	19
	3.5 ຜົນກະທິບທາງດ້ານເສດຖະກິດ	19
<b>ພາກທີ IV</b>	<b>ວິທີການການປ້ອງກັນ ແລະ ຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ</b>	
	4.1 ດ້ານນິຕິກຳ	21
	4.2 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງຈາກແຫ່ງປ່ອຍ	22
	4.2.1 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກແຫ່ງປ່ອຍ ປະເພດໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ	22
	4.2.2 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກຍານພາຫະນະ	22
	4.2.3 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກການຜະລິດກະສິກຳ	24
	4.2.4 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກການຈຸດຂີ້ໜ້ອ	24
	4.2.6 ການຕິດຕາມຄຸນນະພາບອາກາດ ແລະ ການເຝົ້າລະວັງ	24
	4.3 ວຽກງານເຜີຍແຜ່ ແລະ ໃຫ້ຄວາມຮູ້ແກ່ມວນຊີນ	25
	4.4 ການປ້ອງກັນສຸຂະພາບໃນຊ່ວງໄລຍະການເກີດມິນລະພິດທາງອາກາດ	26
<b>ເອກະສານອ້າງອີງ</b>		<b>27</b>
<b>ເອກະສານຄັດຕິດ</b>		<b>28</b>

## ສາລະບານຕາຕະລາງ

ຕາຕະລາງ	ຫັ້ນາ
ຕາຕະລາງ 4.1: ມາດຕະຖານຄຸນນະພາບອາກາດໃນບັນຍາກາດທົ່ວໄປ ສປປ ລາວ	21
ຕາຕະລາງ 1: ປະລິມານສານມີນລະພິດອາຍພິດ Euro 4 ສໍາລັບລົດຍືນແອດຊັງ	28
ຕາຕະລາງ 2: ປະລິມານສານມີນລະພິດອາຍພິດ Euro 4 ສໍາລັບລົດຍືນກາຊວນ	28
ຕາຕະລາງ 3: ປະລິມານການປ່ອຍຝຸ່ນລະອອງ (ມາດຕະຖານໄອເສຍ Euro 1-6 ສໍາລັບລົດປະເພດຕ່າງໆ)	29

## ສາລະບານຮູບ

ຮູບທີ	ចົວໆ
ຮູບທີ 2.1: ແຫຼ່ງທີ່ມາຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ	14
ຮູບທີ 2.2: ການຈຸດເພື່ອກະກຽມພື້ນທີ່ໃນການຜະລິດກະສິກຳ (ຮູບຖ້າຍໄດຍ: ພານີສອນ ຊາມີນຕີ)	15
ຮູບທີ 3.1: ຜົນກະທີບຕໍ່ສຸຂະພາບຂອງມະນຸດຈາກມິນລະພິດທາງອາກາດ	17
ຮູບທີ 3.2: ຜົນກະທີບຕໍ່ພິດຈາກສານຊັລເພີໄດ້ອອກໄຊດົດ ທີ່ປ່ອຍອອກສຸ່ບັນຍາກາດ	18
ຮູບທີ 3.3: ປະກິດການເຮືອນແກ້ວທີ່ເກີດຈາກມິນລະພິດທາງອາກາດ	19
ຮູບທີ 4.1: ລະບົບປ່ຽນອາຍເສຍຂອງພາຫະນະ (Catalyst Converters)	23
ຮູບທີ 4.2: ສະຖານີວັດແທກຄຸນນະພາບອາກາດ ແບບຖາວອນ ແລະ ແບບເຄື່ອນທີ່ຂອງ ສະຖາບັນຄົ້ນຄວ້າ ແລະ ສະຖິຕີ ຊັບພະຍາ ກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ,	25
ຮູບທີ 4.3: ການປ້ອງກັນສຸຂະພາບໃນຊ່ວງເກີດບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດ	26
ຮູບທີ 1: ລະບົບ Settling Chambers	32
ຮູບທີ 2: ລະບົບໄຊໂຄນ	34
ຮູບທີ 3: ຖົງຟິນເຕີ (fabric filter)	35
ຮູບທີ 4: ແບບສັ້ນ (Mechanical Shaker Cleaned Type)	37
ຮູບທີ 5: ແບບອາກາດໄຫຼຍ້ອນກັບ (Reverse-air Cleaned Type)	37
ຮູບທີ 6: ແບບພື່ນອາກາດ (Pulse-jet Cleaned Type)	38
ຮູບທີ 7: ລະບົບບໍາບັດອາກາດ ແບບປຽກ (Wet Scrubbers)	39
ຮູບທີ 8: ລະບົບ Electrostatic Precipitator (ESP)	40

## ອະຫິບາຍຄໍາສັບຫຍໍ

CFC	Chlorofluorocarbon (ຄູ່ໂຣຟຸອໍໂຄາຣບອນ)
CO <sub>x</sub>	Oxide of Carbon (ອົອກໄຊດ໌ຂອງຄາຣບອນ)
ESP	Electrostatic Precipitator (ລະບົບດັກຝຸນດ້ວຍໄຟຟ້າສະຫິດ)
HC	Hydrocarbon (ໄຮໂດຄາບອນ)
μm	Micrometer (ໄມໂຄແມັດ ຫຼື ໄມຄູອນ)
mmHg	millimeters of mercury absolute (ມີນລີແມັດບາໜູອດ)
NO <sub>x</sub>	Oxide of Nitrogen (ອົອກໄຊດ໌ຂອງໄຟໂຕເຈນ)
O <sub>3</sub>	Ozone (ໂອໂຊນ)
PM	Particulates Matter (ອະນຸພາກມວນສານ)
ppm	Parts-ຕໍ່-Million (ບົວໜ່ວຍໜຶ່ງສ່ວນໃນລ້ານສ່ວນ)
SO <sub>x</sub>	Oxide of sulphur (ອົອກໄຊດ໌ດຂອງຊັລຟີ)
VOC	Volatile Organic Compound (ສານປະກອບອິນຊີທີ່ລະເຫີຍງ່າຍ)
WHO	World Health Organization (ອົງການອະນາໄມໂລກ)

## ພາກທີ I

### ພາກສະໜີ

#### 1.1 ສະພາບລວມ

ອີງຕາມການລາຍງານຂອງອົງການອະນາໄມໂລກໃນປີ 2018 ໄດ້ສະແດງໃຫ້ເຫັນວ່າ ຈຳນວນ 91% ຂອງປະຊາກອນໂລກ ແມ່ນອາໄສຢູ່ໃນຂອບເຂດພື້ນທີ່ ທີ່ມີຄຸນນະພາບອາກາດຕໍ່ກວ່າມາດຕະຖານ, ເຊິ່ງໃນນັ້ນ ມີຈຳນວນ 4.2 ລ້ານຄົນ ເສຍຊີວິດໂດຍມີສາເຫດມາຈາກຜົນກະທີບຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ, ມິນລະພິດທາງອາກາດແມ່ນປັດໃຈສ່ຽງອັນດັບ 5 ຂອງການຕາຍໃນທົ່ວໂລກ ແລະ ເຮັດໃຫ້ມີຜູ້ເສຍຊີວິດຫຼາຍກວ່າການຂາດສານອາຫານ, ໄຂ້ຢູ່, ສຸຂາພົບານທີ່ບໍ່ໄດ້ຮັບການປຸງແຕ່ງຫຼືແຫຼ່ງນີ້ທີ່ບໍ່ໄດ້ຮັບການປຸງແຕ່ງ [WB 2020d], ໃນນັ້ນ 90% ຂອງຈຳນວນຜູ້ເສຍຊີວິດດັ່ງກ່າວແມ່ນປະຊາຊົນທີ່ອາໄສຢູ່ໃນຂົງເຂດ ອາຊີຕາເວັນອອກສຽງໃດ ແລະ ທິດຕາເວັນ ຕິກຂອງມະຫາສະມຸດປາຊີຝຶກ (WHO, 2018).

ໃນ ສປປ ລາວ ບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດກໍໄດ້ມີປະກິດໃຫ້ເຫັນ ແລະ ອາດຈະເພີ່ມທະວີຄວາມຮຸນແຮງຂຶ້ນໃນອະນາຄົດ ຖ້າຫາກບໍ່ມີການຄວບຄຸມຢ່າງຈິງຈັງ. ບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດ ໃນ ສປປ ລາວ ໂດຍສ່ວນໃຫຍ່ແມ່ນມີສາເຫດມາຈາກ ບັນດາກິດຈະກຳການພັດທະນາເສດຖະກິດ-ສັງຄົມ ໂດຍສະເພາະວານເພີ່ມຂຶ້ນຂອງບັນດາໂໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ, ການພັດທະນາຕົວເມືອງ, ການເພີ່ມຂຶ້ນຂອງຍານພາຫະນະ, ການຈຸດເຜົາຂີ້ເຫຍື້ອໃນພື້ນທີ່ເປີດ (open burning) ລວມທັງການຈຸດພື້ນທີ່ການຜະລິດກະສິກຳ ແລະ ອື່ນໆ. ສະນັ້ນ, ເພື່ອເປັນການປ້ອງກັນ ແລະ ຫຼຸດຜ່ອນ ບັນຫາທີ່ເກີດຂຶ້ນ ກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດກາ ມິນລະພິດ ຈຶ່ງໄດ້ສ້າງ ຄຸນແນະນຳ ສະບັບນີ້ຂຶ້ນມາ ເພື່ອເປັນການສ້າງຄວາມຮູ້ຄວາມເຂົ້າໃຈ ກ່ຽວກັບ ບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດ, ຜົນກະທີບ ແລະ ແນວທາງການປ້ອງກັນໃນເບື້ອງຕົ້ນ.

#### 1.2 ຈຸດປະສົງ

- ເພື່ອເປັນການສ້າງຄວາມຮູ້ຄວາມເຂົ້າໃຈ ກ່ຽວກັບສາເຫດ ແລະ ຜົນກະທີບ ຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ;
- ເພື່ອເປັນຂຶ້ມູນ ແລະ ເປັນແນວທາງໃຫ້ແຕ່ເພະນັກງານວິຊາການ, ຜູ້ປະກອບການ ແລະ ປະຊາຊົນ ໃຫ້ມີຄວາມເຂົ້າໃຈໃນການປ້ອງກັນ, ຄວບຄຸມ ແລະ ຫຼຸດຜ່ອນ ມິນລະພິດທາງອາກາດ ໃຫ້ຖືກຕ້ອງຕາມຫຼັກວິຊາການ.

#### 1.3 ອະທິບາຍຄຳສັບ

- > **ຂີ້ເຕົ່າ ຫຼື ຂີ້ເຕົ່າລອຍ (ash)** ແມ່ນ ຂອງແຈງທີ່ມີຂະໜາດນ້ອຍທີ່ເກີດຈາກການເຜົາໃຫ້ເຊື້ອໄຟທີ່ບໍ່ສົມບູນ.
- > **ຄູ່ໂຣຟුອ່ອໂຄາຮົບອນ (Chlorofluorocarbon : CFC)** ແມ່ນ ສານສັງຄາະທີ່ປະກອບດ້ວຍຄາຣບອນ (carbon), ພູ້ອໍລິນ (fluorine) ແລະ ຄໍລິນ (chlorine) ເປັນສານທີ່ມີຄວາມສະຖຽນ, ຈ່າຍຕໍ່ການເກີດປະຕິກິລິຍາ, ບໍ່ໄວໄຟ, ບໍ່ເປັນພິດ ແລະ ບໍ່ມີກິ່ນ ຈຶ່ງຖືກນຳມາໃຊ້ໃນໂໂຮງງານອຸດສາຫະກຳຕ່າງໆ ເປັນຕົ້ນ: ການຜະລິດໄຟມ, ໃຊ້ເຂົ້າໃນລະບົບການເຮັດຄວາມເຢັນ, ໃຊ້ເປັນສານຜັກດັນການພື້ນໃນກະປ່ອງສະເປີ, ໃຊ້ເປັນສານລະລາຍ. ສານ CFC ເປັນສານທີ່ທໍາລາຍໂອໂຊນເຮັດໃຫ້ຄວາມສາມາດຂອງການປ້ອງກັນລັງສີອຸນຕອນໄວໂອເລັດຂອງຊັ້ນໂອໂຊນຫລຸດລົງ.
- > **ຄວນ (smoke)** ໝາຍເຖິງ ອານຸພາກຂະໜາດນ້ອຍ ທີ່ເກີດຈາກເຊື້ອໄຟເຜົາໃຫ້ບໍ່ສົມບູນປົວລອຍຢູ່ໃນບັນຍາກາດ, ໂດຍທົ່ວໄປແລ້ວຈະໝາຍເຖິງສິ່ງທີ່ບໍ່ອຍອອກມາຈາກປ່ອງລະບາຍຄວນ ສ່ວນຫຼາຍທີ່ພົບເຫັນຈະແມ່ນຖຸມຂອງພວກຄາຣບອນ ແລະ ຈະມີຂະໜາດໃຫຍ່ກວ່າ 1 ໄມຄຣອນ (μm).

- **ฝุ่น (Dust)** ແມ່ນ ອານຸພາກຂອງແຂງໃຫຍ່ ທີ່ເກີດຂຶ້ນ ໂດຍທຳມະຊາດ ຫຼື ຈາກກິດຈະກຳຂອງມະນຸດ ເຊັ່ນ: ການຂັດຖຸ, ການລະເບີດ ແລະ ອື່ນງ ເຊິ່ງສາມາດປົວລອຍຢູ່ໃນບັນຍາກາດໄດ້ຊື່ວຄາວ ແລ້ວຕົກລົງ ສຸພັນ ຍັກເວັ້ນຂະໜາດທີ່ມ້ອຍກວ່າ 5 ມີໂຄຣອນ(μm) ເຊິ່ງຈະລອຍຢູ່ໄດ້ດິນ.
- **ໝອກ (fog)** ຫາຍເຖິງລະອອງອາຍ ເຊິ່ງປົວກະຈາຍເປັນຂອງແຫຼວ ໃນທາງອຸຕຸນິຍົມວິທະຍາ ພອກ ແມ່ນ ນຳ ຫຼື ອາຍນຳແຂງທີ່ປົວກະຈາຍ ປະກອບດ້ວຍອານຸພາກ ເຊິ່ງເກີດຈາກການກິ່ນໄຕ, ການລະເຫີດ (sublimation) ຫຼື ປະຕິກິລິຍາຫາງຄາມ ສ່ວນຫຼາຍຈະມີຂະໜາດນ້ອຍກວ່າ 1  $\mu\text{m}$  ຕົວຢ່າງ ຂອງອາຍ ເສຍ ໄດ້ແກ່: ຄວັນປາສູບ ແລະ ອາຍລະເຫີຍຂອງໂລຫະອັກໄຊດໍດ.
- **ການລະເຫີດ (Sublimation)** ແມ່ນຂະບວນການທີ່ຂອງແຂງປ່ຽນສະຖານະກາຍເປັນອາຍ ໂດຍບໍ່ຜ່ານ ການເປັນຂອງແຫຼວວ່ອນ ເມື່ອອະນຸພາກຂອງສານໄດ້ຮັບຄວາມຮັນຈາກສິ່ງແວດລ້ອມເຊັ່ນ: ການລະເຫີດຂອງນ້ຳແຂງເຫັ້ງ (dry ice), ການລະເຫີດຂອງລູກເໜັນ, ກາລະບູນເມັນຫຼລ ເປັນຕົ້ນ.
- **ລະອອນ້ຳ (mist)** ຫາຍເຖິງ ລະອອງອາຍແຫຼວ ທີ່ມີອະນຸພາກຂະໜາດນ້ອຍເກີດຈາກການປ່ຽນແປງ ສະພາວະຈາກແກັສ ມາເປັນຂອງແຫຼວໃນຮູບລະອອງອາຍນ້ອຍງົງ ແຜ່ກະຈາຍຂຶ້ນສູ່ບັນຍາກາດ ຈະມີຂະໜາດແຕ່ 40  $\mu\text{m}$  ຂຶ້ນໄປຮອດ 400  $\mu\text{m}$ .
- **ອຼອກໄຊດໍຂອງໄນໂຕເຈັນ (Oxide of Nitrogen:  $\text{NO}_x$ )** ຫາຍເຖິງ ອຼອກໄຊດໍດ້ຂອງໄນໂຕເຈັນທີ່ ເຈືອປິນໃນອາກາດໄດ້ແກ່: ໃນຕຣັສອີອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{N}_2\text{O}$ ) ໃນຕຣິກອີອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{NO}$ ) ໃນໄຕງເຈັນ ໄດ້ອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{NO}_2$ ) ໃນໄຕງເຈັນໄຕຣອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{N}_2\text{O}_3$ ) ໃນໄຕງເຈັນທັງອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{N}_2\text{O}_4$ ) ແລະ ໄດ້ໄນໂຕເຈັນ ເພີ່ມອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{N}_2\text{O}_5$ ). ອຼອກໄຊດໍຂອງໄນໂຕເຈັນທີ່ພິບຫຼາຍທີ່ສຸດຄື ໃນຕຣິກອີອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{NO}$ ) ແລະ ໃນໄຕງເຈັນໄດ້ອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{NO}_2$ ). ສະນັ້ນ, ຈຶ່ງໄດ້ຮົມເອົາແກັສ ທັງສອງຊະນິດຈັດເຂົ້າໄວ້ນໍາກັນ ແລະ ໃຊ້ສັນຍາລັກແຫນວ່າ  $\text{NO}_x$  (Nitrogen Oxide) ເຊິ່ງແກັສ ທັງສອງຊະນິດນີ້ເກີດຈາກການຮັດວຽກຂອງເຄື່ອງຈັກປະເພດຕ່າງໆ ລວມທັງແຫຼ່ງເຜົາໄໝ້ອື່ນງົງ.
- **ອຼອກໄຊດໍດ້ຂອງຊັລເຟີ (Oxide of sulphur:  $\text{SO}_x$ )** ແມ່ນ ອຼອກໄຊດໍດ້ຂອງຊັລເຟີທີ່ສໍາຄັນມີ 2 ຊະນິດ ຄື: ຊັລເຟີໄດ້ອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{SO}_2$ ) ແລະ ຊັລເຟີໄຕງອຼອກໄຊດໍດ ( $\text{SO}_3$ ) ຊັລເຟີເກີດປະຕິກິລິຍາກັບອຼກຂີ ເຈັນ ເຮັດໃຫ້ແບວໄຟເປັນສີ້ເກີດເປັນອຼອກໄຊດໍດ ຂອງຊັລເຟີ. ແຫຼ່ງກໍາເນີດຂອງຊັລເຟີທີ່ສໍາຄັນ ໄດ້ແກ່: ການເຜົາໄໝ້ເຊື້ອເພິງໃນໂຮງງານອຸດສາຫະກໍາທີ່ມີການໃຊ້ເຊື້ອເພິງທີ່ມີຊັລເຟີເປັນອົງປະກອບ ເຊັ່ນ: ຖ່ານຫົນ, ນຳມັນກາຊວນ, ໂຮງງານຜະລິດອາຊີດ, ໂຮງງານຫຼອມໂລຫະ, ໂຮງກັ່ນນຳມັນ ແລະ ການຫຼອມແຮ່ທາດເປັນຕົ້ນ.
- **ອຼອກຊີແດນ (Oxidants)** ຫາຍເຖິງ ແກັສທີ່ເກີດຈາກການປະຕິກິລິຍາລວມໄຕຂອງໄຣໂດູຄາຣບອນກັບ ໃນໄຕງເຈັນ ໂດຍມີແສງອາຫິດເປັນໄຕເລື່ງປະຕິກິລິຍາ ເຊັ່ນປາກິດການນີ້ວ່າ “ປະຕິກິລິຍາ ໄຟໂຕເຄມີຄັລ ຫຼື photochemical reaction” ເປັນສາເຫະດຳ ໃຫ້ເກີດສານມິນລະພິດທີ່ສໍາຄັນເຊັ່ນ ໂອໃຊນ ( $\text{O}_3$ ), ເປື້ອົກຂີໃນແຕຸດ (oxynitrite: PAN).
- **ອຼອກໄຊດໍຂອງຄາຣບອນ (Oxide of Carbon)** ແມ່ນ ອຼອກໄຊດໍຂອງຄາຣບອນທີ່ສໍາຄັນເຊິ່ງພິບໃນບັນ ຢາ ກາດມີ 2 ຊະນິດຄື: ຄາຣບອນໄມນ້ອຼອກໄຊດໍ ແລະ ຄາຣບອນໄດ້ອຼອກໄຊດໍ.

- ຄາරບອນໄມ້ນອກໄຊດ (Carbon monoxide : CO) ເປັນແກສທີ່ບໍ່ມີສີ, ບໍ່ມີກິ່ນ ແລະ ລົດຊາດ. ເກີດຈາກການເຜົາໄໝ້ທີ່ບໍ່ສົມບຸນຂອງສານປະກອບຄາຣບອນ. ແຫ່ງກໍາເນີດຂອງແກສຄາຣບອນໄມ້ນອກໄຊດ ມີຄື: ອຸດສາຫະກຳຕ່າງໆ ຈາກຂະບວນການຜະລິດ ແລະ ການເຜົາໄໝ້ເຊື້ອເພິ່ງ ທີ່ບໍ່ສົມບຸນ, ເຕີໃໝ່ປຸງແຕ່ງອາຫານແບບໃຊ້ຟິນ ແລະ ແກສ. CO ເປັນແກສທີ່ມີອັນຕະລາຍຕໍ່ສູຂະພາບ ສູງ ເພະເມື່ອເວລາຫາຍໃຈເຂົ້າໃປຮ່າງກາຍຈະເກີດປະຕິກິລິຍາກັບ ເຮໄໂໄກບິນ (haemoglobin) ໃນເລືອດ ກາຍເປັນຄາຣບອກຊີ-ເຮໄໂໄກບິນ (Carboxy-haemoglobin : COHb) ເຮດໃຫ້ຮ່າງ ການຂາດອີກຊີເຈັນໄປລັງສ່ວນຕ່າງໆຂອງຮ່າງກາຍ ອາການທີ່ສະແດງອອກຄື: ອາການເຄົ່ງຄຽດ, ຫາຍໃຈໄວກວ່າປົກກະຕິ, ວິນຫິວ, ກ້າມເນື້ອອ່ອນເພຍ, ປວດຮາກ, ຫ້າມືດ, ເປັນລົມ ຫົດສະຕິ ຈົນ ເຖິງຂັ້ນເສຍຊື່ວິດ.
- ຄາຣບອນໄດ້ອີກໄຊດ (Carbon dioxide : CO<sub>2</sub>) ເປັນແກສທີ່ຖືວ່າເປັນອົງປະກອບປົກກະຕິ ຂອງອາກາດ ແລະ ເປັນສ່ວນໜຶ່ງຂອງລະບົບນີ້ເວດ ເຊິ່ງບໍ່ຖືວ່າເປັນສານມີນລະພິດ, ມີຄວາມສາມາດ ໃນການດຸດຊັບແສງໄດ້ດີ. ເມື່ອມີການເຜົາໄໝ້ເຊື້ອໄຟກໍຈະເກີດມີຄາຣບອນໄດ້ອີກໄຊດ ເຊິ່ງ ປະລິມານຈະຫຼາຍ ຫຼື ຫ້ອຍ ແມ່ນຂັ້ນກັບປະລິມານການເຜົາ ເຊິ່ງມັນສິ່ງຜົນເຮດໃຫ້ເກີດມີຄາຣບອນ ໄດ້ອີກໄຊດ໌ໜ້າແມ່ນໃນບັນຍາກາດ, ເຮດໃຫ້ເກີດມີການສະສົມຄວາມຮ້ອນ ແລະ ເຮດໃຫ້ ອຸນຫະພູມຂອງໂລກສູງຂັ້ນ ຈົນເກີດ “ປະກິດການຮູອນແກ້ວ” (greenhouse effect).
- > **ໂອໄຊນ (Ozone)** ປະກອບໄປດ້ວຍອີກຊີເຈັນ 3 ອາຕອມ (O<sub>3</sub>) ເປັນທາດທີ່ມີຕາມທຳມະຊາດ ແລະ ເກີດຈາກກິດຈະກຳຂອງມະນຸດ ເຊິ່ງແມ່ນປະຕິກິລິຍາຄົມີລະຫວ່າງ ໃນໂຄງເຈນອີກໄຊດ (NO<sub>x</sub>) ແລະ ສານອົງຄະຫາດທີ່ລະເຫີຍງ່າຍໃນບັນຍາກາດ (VOCs) ພາຍໃຕ້ຄວາມຮ້ອນ ແລະ ແສງແດດ. ໂອໄຊນ ທີ່ ເກີດລະດັບຫ້າໄລກ (ground ozone) ຫຼື ໂອໄຊນເກີດຂັ້ນທີ່ລະດັບຊັ້ນບັນຍາກາດ (atmospheric ozone) ຕ່າງໆກໍມີໄດ້ສ້າງຫາງເຄີມທີ່ຄືກັນ. ໂອໄຊນກໍໃຫ້ເກີດໄດ້ຫັງຜົນດີ ແລະ ຜົນເສຍ ຂັ້ນຢູ່ກັບ ສະຖານທີ່ ທີ່ມີໂອໄຊນ ເຊັ່ນ: ຖ້າເປັນໂອໄຊນທີ່ຢູ່ໃນຂັ້ນບັນຍາກາດມັນຈະກໍໄຕປະກອບເປັນຂັ້ນໂອໄຊນ ເຊິ່ງມີຫ້າທີ່ໃນການປ້ອງກັນແສງສື່ມ່ວງ (UV), ແຕ່ຖ້າຫາກໂອໄຊນເກີດມີຫຼາຍໃນລະດັບພື້ນຜົວໄລກ ມັນກໍຈະເກີດອັນຕະລາຍ ຕໍ່ສູຂະພາບ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ.
- > **ໄຮໂດູຄາຣບອນ (Hydrocarbon)** ແມ່ນ ສານປະກອບທີ່ມີຄາຣບອນ ແລະ ໄຮໂດູເຈນເປັນອົງປະກອບ ຫຼັກໂດຍຈະມີຫາດຄາຣບອນຢູ່ຕັ້ງແຕ່ 1 ໂມເລກຸນ ໄປຮອດຫຼາຍຮ້ອຍໂມເລກຸນ ຫຼື ຫຼາຍພັນອະຕອມ. ພວກທີ່ມີຄາຣບອນຕັ້ງແຕ່ 1 ຮອດ 4 ອະຕອມ ຈະມີສະຖານະແກສ ເມື່ອຢູ່ອຸນຫະພູມປົກກະຕິ (25 °C) ເຊັ່ນ: ມີເຫນ (CH<sub>4</sub>), ບິວເຫນ (Butane) ແລະ ອື່ນງ, ສ່ວນກຸ່ມທີ່ມີຄາຣບອນຕັ້ງແຕ່ 5 ອະຕອມຂັ້ນໄປ ຈະຢູ່ໃນສະພາວະຫາດແຫຼວ ຫຼື ຫາດແຂງໃນອຸນຫະພູມປົກກະຕິ (25 °C) ເຊັ່ນ: ແອດຊັງ (Benzene), ຫາ (tar), ອັດສະພານ (Asphalts) ແລະ ອື່ນງ. ສານໄຮໂດູຄາຣບອນ ເປັນໂຕການສໍາຄັນທີ່ກໍໃຫ້ເກີດ ຫອກຄວັນ (smog) ໂດຍມີແຫ່ງກໍາເນີດຈາກການເຜົາໄໝ້ເຊື້ອເພິ່ງໃນເຄື່ອງຈັກ, ການເຜົາໄໝ້ຕ່ານຫິນ, ຄວັນປາສູບ ແລະ ອື່ນງ.
- > **ປະຕິກິລິຍາໄຟໂຕເຄີມຄົລ (Photochemical Reaction)** ຫາຍເຖິງປະຕິກິລິຍາຄົມ ທີ່ເປັນຜົນເນື່ອງ ຈາກແສງສະຫວ່າງໂດຍມີການດຸດຊັບພະລັງງານແສງ ແລະ ເຮດໃຫ້ອະຕອມຂອງຄົມມີການແຕກໂຕ.

ពីរយារុងបែកកិត្យិយាសែនមិត្តលទ្ធផលទៀតទៅក្នុងអាជីវកម្ម ដើម្បីធ្វើឱ្យភ្នែកសាខាដែលមិនមានសារឈានចូលរួម និងចូលរួមសាខាដែលមិនមានសារឈានចូលរួម និងចូលរួម។ ក្នុងសាខាដែលមិនមានសារឈានចូលរួម និងចូលរួម នឹងមានភាពជាលូតុក និងបានចាន់ចាន់ឡើង។ សាខាដែលមិនមានសារឈានចូលរួម និងចូលរួម នឹងមានភាពជាលូតុក និងបានចាន់ចាន់ឡើង។

#### 1.4 ខែបែកកិត្យិយាសែនមិត្តលទ្ធផល

ក្នុងសាខាដែលមិនមានសារឈានចូលរួម និងចូលរួម នឹងមានភាពជាលូតុក និងបានចាន់ចាន់ឡើង។ សាខាដែលមិនមានសារឈានចូលរួម និងចូលរួម នឹងមានភាពជាលូតុក និងបានចាន់ចាន់ឡើង។

## ພາກທີ II

### ມິນລະພິດທາງອາກາດ

#### 2.1 ນິຍາມ

ມິນລະພິດທາງອາກາດ ແມ່ນອາກາດທີ່ມີການປິນເປື້ອນຂອງມິນລະພິດໃນປະລິມານທີ່ສູງເກີນມາດຕະຖານສິ່ງແວດລ້ອມແຫ່ງຊາດ ມິນລະພິດທາງອາກາດສາມາດ ເກີດຂຶ້ນຕາມທຳມະຊາດ ຫຼື ຈາກກິດຈະກຳຕາງໆທີ່ມະນຸດສ້າງຂຶ້ນ. ຊຶ່ງເຮັດໃຫ້ອາກາດເສຍຄຸນນະພາບ ແລະ ມີຜົນກະທົບທາງລົບຕໍ່ຊີວິດ, ສຸຂະພາບຂອງຄົນ, ສັດພິດ, ສັງທິມີຊີວິດອື່ນ ແລະ ລະບົບມີເວດ. ມິນລະພິດທີ່ປິນເປື້ອນໃນອາກາດມີຫຼາຍປະເພດເຊັ່ນ: ຜຸນລະອອງ (PM<sub>2.5</sub>, PM<sub>10</sub> ແລະ TSP), ອາຍລະເຫີຍ, ແກ້ສ, ກິ່ນ, ຂີ້ເຕົ້າລອຍ, ຄວັນ, ທາດກຳມັນຕະພາບລັງສີ, ສານເຄມີທີ່ປະກອບດ້ວຍ ໄກໂດຣຄາຮບອນ, ອົກໄຊດໍຂອງໄນໂຕງເຈນ, ບາຫຼອດ, ໂລ້າຫະໜັກ ແລະ ອື່ນໆ. ນອກຈາກນີ້ມິນລະພິດທາງອາກາດຍັງເຮັດໃຫ້ສິ່ງແວດລ້ອມມີການປ່ຽນແປງ ໂດຍສະເພາະ ການປ່ຽນແປງຂອງພຸມອາກາດ ແລະ ບັນຫາໄລກຮັອນ.

#### 2.2 ປະເພດຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ

ມິນລະພິດທາງອາກາດ ສາມາດແບ່ງອອກເປັນ 2 ປະເພດຄື: ອະນຸພາກມວນສານ (Particulates) ແລະ ແກ້ສ - ອາຍລະເຫີຍ (Gas and Vapours).

**2.2.1 ອະນຸພາກມວນສານ (Particulates):** ຫາຍເຕິ່ງມວນສານໃນບັນຍາກາດ ຫຼື ອາຍເສຍ ເຊິ່ງຢູ່ໃນພາວະຫາດແຂງ ຫຼື ທາດແຫຼວ ທີ່ອຸ່ນຫະພູມປົກຕິ (25°C) ແລະ ຄວາມດັນປົກກະຕິ (760 mmHg) (ປົກເວັ້ນອາຍນ້ຳ). ອະນຸພາກມວນສານທີ່ມີຂະໜາດນ້ອຍ (0.1-200 μm) ທີ່ລອຍປິນຢູ່ໃນອາກາດ, ຄໍາສັບທົ່ວໄປທີ່ກ່ຽວຂ້ອງກັບອະນຸພາກມວນສານ ເຊັ່ນ: ຜຸນ (dust), ລະອອງລອຍ (aerosol), ຂີ້ເຕົ້າ (ash), ສອກ (fog), ລະອອງນ້ຳ (mist), ຄວັນ (smoke), ແລະ ການຂັດຖຸ.

**2.2.2 ແກ້ສ ແລະ ອາຍລະເຫີຍ (Gas and Vapours)** ຫາຍເຕິ່ງມິນລະພິດທີ່ມີກິ່ນ ຫຼື ບໍ່ມີກິ່ນ ທີ່ປິນໃນອາກາດ ເຊິ່ງເປັນສານມິນລະພິດທີ່ມີຢູ່ໃນຮູບຂອງແກ້ສ (gas) ລວມທັງອາຍລະເຫີຍ (vapour) ເຊັ່ນ: ອາຍລະເຫີຍຂອງນ້ຳມັນເຊື້ອໄຟ ແລະ ສານຄົມີຊະນິດຕ່າງເຊັ່ນ: ອົກໄຊດໍຂອງໄນໂຕງເຈນ (Oxide of Nitrogen); ອົກໄຊດໍດ້ອງຊັລເຟີ (Oxide of sulphur); ອົກໄຊດໍຂອງຄາຮບອນ (Oxide of Carbon); ໄກໂດຣຄາຮບອນ (Hydrocarbon); ອົກຊີແດນ (Oxidants) ໂດຍສະເພາະ ໂອໂຊນ (Ozone); ແລະ ຄໍໂຣຟຸລູ່ໂຣຄາຮບອນ (Chlorofluorocarbon-CFC).

#### 2.3 ແຫ່ງກໍາເນີດມິນລະພິດທາງອາກາດ

ມິນລະພິດທາງອາກາດເກີດມາຈາກ 2 ແຫ່ງຄື: ຈາກທຳມະຊາດ ແລະ ຈາກກິດຈະກຳຂອງມະນຸດ.

1. ມິນລະພິດທາງອາກາດທີ່ເກີດຈາກທຳມະຊາດ: ພາຍ, ການເກີດໄຟໄໝນ້ຳປາ, ແຜ່ນດິນໄຫວ່ວ, ຜຸນລະອອງຈາກພາຍ ຫຼື ພູເຂົາໄຟລະເບີດ;

2. ມິນລະພິດທາງອາກາດທີ່ເກີດຈາກກິດຈະກຳຂອງມະນຸດເຊິ່ງຖືໄດ້ວ່າເປັນສາເຫດສໍາຄັນທີ່ກໍ່ໃຫ້ເກີດບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດຫຼາຍທີ່ສຸດ ໂດຍສະເພາະການນຳໃຊ້ພະລັງງານເຊື້ອໄຟ ໃນການຄົມມະນາຄົມ

ຂຶ້ນສິ່ງ, ອຸດສາຫະກຳ ແລະ ກະສິກຳ, ການຈຸດຂີ້ເຫັນ, ໂຮງງານຜະລິດກະແສໄຟຟ້າຈ່ານທຶນ, ການນຳໃຊ້ພະລັງງານໃນຄົວເຮືອນ (ຖ່ານ ຫຼື ພິມ) ແລະ ອື່ນໆ.

**2.3.1 ໄຟປ່າ ຄື ໄຟທີ່ເກີດຂຶ້ນແລ້ວລູກລາມໄປໄດ້ໂດຍປາສະຈາກການຄວບຄຸມ ໄຟປ່າອາດເກີດຂຶ້ນຈາກສາຫະດທຳມະຊາດ ຫຼື ຈາກການກະທຳຂອງມະນຸດແລ້ວສິ່ງຜົນກະທົບຕໍ່ສິ່ງແວດລ້ອມ ແລະ ການດຳລົງຊີວິດຂອງມະນຸດ ໄຟປ່າທີ່ເກີດຂຶ້ນບໍລິເວນຝູເຂົາຈະມີຄວາມຮຸນແຮງ ແລະ ຂະຫຍາຍພື້ນທີ່ໄດ້ໄວກວ່າທີ່ພຽງ.**

ໄຟປ່າທີ່ເກີດຂຶ້ນເອງຕາມທຳມະຊາດເກີດຈາກຫຼາຍສາຫະດ ເຊັ່ນ: ພ້າຜ່າ, ຈ່າໄມ້ສຽງສີກັນ, ພູເຂົາໄຟລະເບີດ, ກ້ອນທຶນກະທົບກັນ, ປະຕິກິລິຍາເຄີມໃນດົນຢ່າງ, ການລຸກໄໝດ້ວຍຕົວເອງຂອງສິ່ງທີ່ມີຊີວິດ (Spontaneous Combustion) ແລະ ອື່ນໆ.

ບັນດາແຫຼ່ງກໍາເນີດມີນລະພິດທາງອາກາດ ທີ່ເກີດຂຶ້ນໃນທົ່ວໂລກ ແມ່ນມີສາຫະດ ແລະ ແຫຼ່ງກໍາເນີດທີ່ດ້າຍຄືກັນ ເຊັ່ນ: ມີນລະພິດທາງອາກາດຈາກການຄົມມະນາຄົມຂຶ້ນສິ່ງ, ໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ, ການກະສິກຳ ແລະ ການລະເຫີຍຂອງອາຍແກ້ສ ເຊິ່ງມີລາຍລະອຽດດັ່ງນີ້:



ຮູບທີ 2.2: ແຫຼ່ງທີ່ມາຂອງມີນລະພິດທາງອາກາດ.

(ແຫຼ່ງທີ່ມາ: WHO <https://www.who.int/phe/infographics/air-pollution/en/index1.html>)

**2.3.2 ການຄົມມະນາຄົມ-ຂຶ້ນສິ່ງ:** ເກີດຈາກພາຫະນະທີ່ຂັບເຕື່ອນດ້ວຍເຄື່ອງຈັກເຊັ່ນ: ຈຳນວນລິດຍິນທີ່ເພີ່ມຂຶ້ນຈໍານວນຫຼວງຫຼາຍ ເຮັດໃຫ້ມີອາຍເສຍອອກສູ່ບັນຍາກາດ; ບັນຫາມີນລະພິດຈາກພາຫະນະໂດຍການເປົາໃຫ້ເຊື້ອໄຟປະເພດຕ່າງໆ ຈະກ່າວໃຫ້ ເກີດແກ້ສຄາຮບອນໄມນຼອກໄຊ (CO), ຜຸນລະອອງ, ສານປະກອບໄຮໂດ ອາຮບອນ, ແກ້ສຊັລເພີໄດ້ອ້ອກໄຊດ (SO<sub>2</sub>), NO<sub>2</sub>, ຜຸນລະອອງຂະໜາດນ້ອຍກວ່າ 2.5 ໄມຄອນ (PM<sub>2.5</sub>),

ផ្លូវលក់ខ្សោយភាពអាមេរិក 10 ម៉ែត្រនំ (PM<sub>10</sub>), ផ្លូវលក់ស្ថឹក (TSP) ទាំងបីតាមលក្ខណៈប៊ុយលាច់ដឹងថាទាប់ពីនឹងការអាកាសមួយឡើង និងជួយសិក្សាត្រូវបានការពាររាយការណ៍ឡើង។

**2.3.3 នរោត្តមនុត្រូវការណ៍:** ប៉ែងប៉ែងសំគាល់នៃប៉ែងប៉ែងជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ និងឈាន់ប៉ែងប៉ែងជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ។ បុរាណភ្នំប៉ុយជាការស្ថិតិយោកទៅឯកសារបានរាយការណ៍នៃប៉ែងប៉ែងជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ។

**2.3.4 ឧបនកម្មរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ:** ការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ និងការបញ្ជាផុកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ។ និងការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ។

**2.3.5 ការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ:** ការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ និងការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ។



រូប 2.3: ការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ (រូបភាគដែលបានផ្តល់ដោយ ឈាន់ការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ)

**2.3.6 ការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយជាអ្នករាយការណ៍:** ការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយជាអ្នករាយការណ៍ និងការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយជាអ្នករាយការណ៍។

**2.3.7 ការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ:** ការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ និងការស្វែងរកការស្វែងរកជីវិតរបស់បុរាណភ្នំប៉ុយ។

## ພາກທີ III

### ຜົນກະທົບຈາກມິນລະພິດທາງອາກາດ

#### 3.1 ຜົນກະທົບຕໍ່ຊີວິດມະນຸດ

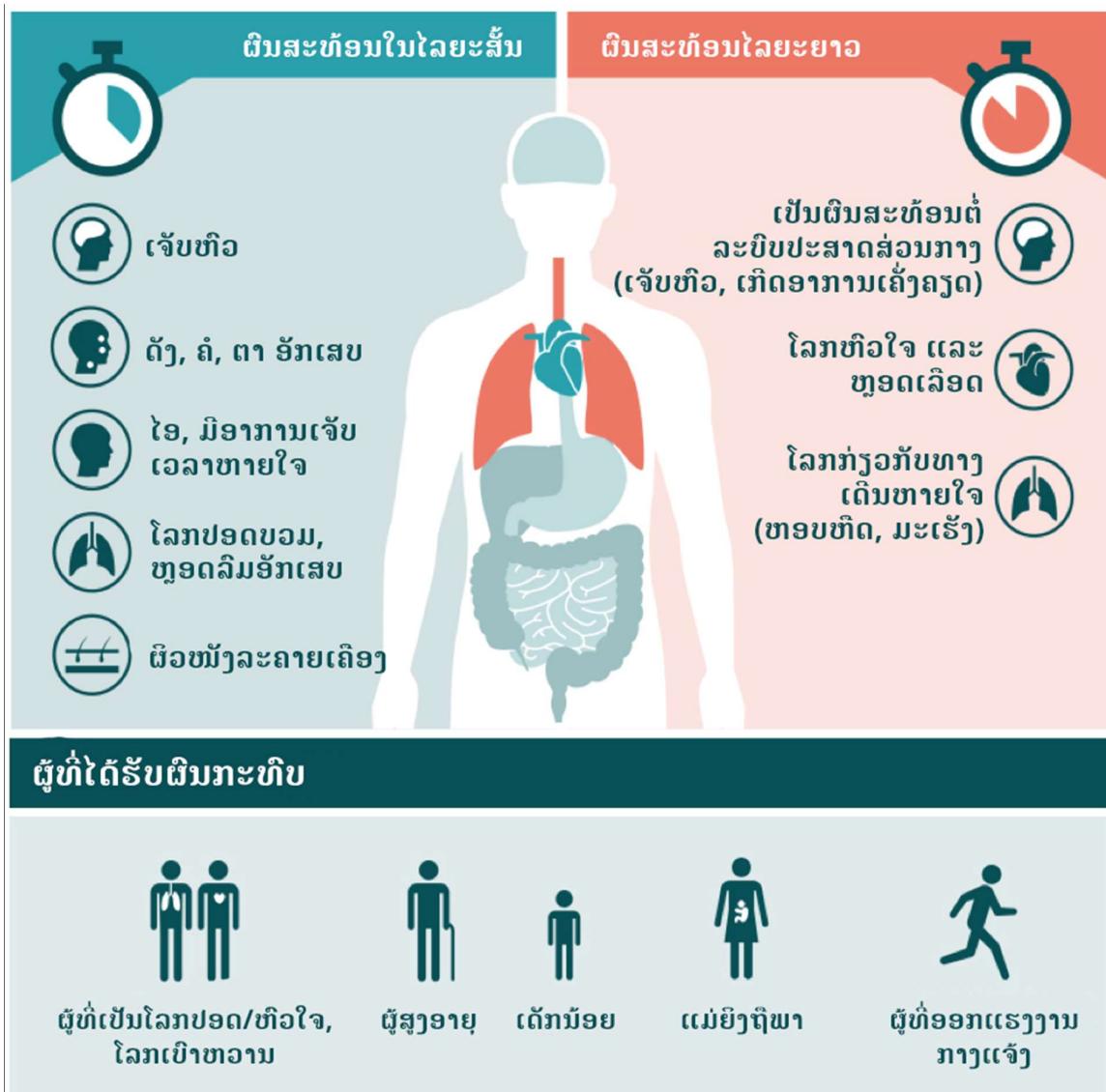
ມິນລະພິດທາງອາກາດຈະສັງຜົນກະທົບທັງທາງກົງ ແລະ ທາງອ້ອມ ຕໍ່ກັບສຸຂະພາບຂອງຄົນ. ອີງຕາມການລາຍງານຂອງອົງການອະນາໄມໂລກເຫັນວ່າ, ການສະສົມຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ ພາຍໃນອາຄານ ແລະ ຄຸນນະພາບຂອງອາກາດພາຍໃນຕົວເມືອງໄດ້ກາຍເປັນບັນຫາມິນລະພິດໃນລະດັບໂລກ. ນອກຈາກນັ້ນຢັ້ງພືບວ່າ ມິນລະພິດທາງອາກາດຮັດໃຫ້ມີຜູ້ເສຍຊີວິດເປັນຈຳນວນປະມານ 7 ລ້ານຄົນ ໃນທົ່ວໂລກ (WHO, 2012).

ສານມິນລະພິດທາງອາກາດທີ່ມີຜົນກະທົບຕໍ່ມະນຸດຄື:

1. ສານມິນລະພິດອອກໄຊດ້ຂອງຊັ້ນເຟີ (SO<sub>x</sub>) ມີຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບຄື: ເຮັດໃຫ້ປະສິດທິພາບການທ່າງນານຂອງປອດຫຼຸດລົງ, ພະຍາດທີ່ກ່ຽວກັບລະບົບທາຍເດີນທ້າຍໃຈທະວີຄວາມຮຸນແຮງຫຼາຍຂຶ້ນ, ເກີດອາການເປັນພິດແບບກະທັນທັນ ຫຼື ຊໍາເຮືອ, ເມື່ອທ້າຍໃຈເຂົ້າໄປໃນຮ່າງກາຍ ມັນສາມາດກະຈາຍເຂົ້າສູ່ເສັ້ນເລືອດໄດ້ທັນທີ. ສໍາລັບ ຊົລັບເຟີໄດ້ອອກໄຊດ້ (SO<sub>2</sub>) ຖ້າໄດ້ຮັບໃນປະລົມານປະມານ 5-10 ppm ສາມາດຮັດໃຫ້ເກີດອາການເຄື່ອງຕາ ແລະ ລະບົບທາຍໃຈ;
2. ສານມິນລະພິດໄອໄຊນ (O<sub>3</sub>) ມີຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບຄື: ການເຄື່ອງຕາ, ດັງ ແລະ ຄົ້ນ, ເຮັດໃຫ້ເກີດມີການແຫັນຫຼັກເອິກ, ເວລາໄອ ຫຼື ເວລາຫຼາຍໃຈຈະເກີດມີອາການເຈັບປວດ;
3. ສານມິນລະພິດອອກໄຊດ້ຂອງໃນໂຖເຈນ (NO<sub>x</sub>) ໂດຍສະເພາະໃນໂຖເຈນໂມໜອກໄຊດ້ ແລະ ໃນໂຖເຈນໄດ້ອອກໄຊດ້ດັ່ງນີ້: ຖ້າໄດ້ຮັບ ໃນປະລົມານ 10 ppm ເປັນໄລຍະເວລາ 8 ຊົ່ວໂມງ ກໍຈະຮັດໃຫ້ປອດເກົງທໍາລາຍ, ເຮັດໃຫ້ເກີດປອດບວມ ແລະ ເມື່ອໄດ້ຮັບໃນປະລົມານປະມານ 20-30 ppm ອາດຈະຮັດໃຫ້ເສຍຊີວິດໄດ້;
4. ສານມິນລະພິດກຸ່ມໄຮໂດກາຮບອນ: ຈະຮັດໃຫ້ເກີດປະຕິກິລິບິໂພໂໂຕເມີຄັລ ກາຍເປັນໝອກປະສົມຄວັນ ເຊິ່ງປະກອບດ້ວຍໄອໄຊນ ແລະ ສານອຼອກຊີແດນຕ່າງໆ ເຊິ່ງສິ່ງຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບຄືຮັດໃຫ້ເກີດມີອາການເຄື່ອງຕາ ແລະ ກໍໃຫ້ເກີດຜົນກະທົບຕໍ່ລະບົບທາຍໃຈ;
5. ສານມິນລະພິດຄາບອນໂມໜອກໄຊດ້ (CO): ເມື່ອທ້າຍໃຈເຂົ້າໄປໃນຮ່າງກາຍແລ້ວຈະເກີດປະຕິກິລິຍາກັບ ຮີໂມໂກບິນ ໃນເລືອດກາຍເປັນ ຄາບອກຊີ-ຮີໂມໂກບິນ (Carboxy-haemoglobin : COHb) ຈະຮັດໃຫ້ຮ່າງກາຍຂາດອົກຊີເຈນໄປລ້ຽງສ່ວນຕ່າງໆ ຂອງຮ່າງກາຍ.
6. ຜຸ່ນລະອອງຂະໜາດບໍ່ເກີນ 2.5 ໄມຄູອນ (PM<sub>2.5</sub>) ເປັນຜຸ່ນທີ່ມີເສັ້ນຜ່າສູນກາງບໍ່ເກີນ 2.5 ໄມຄູອນ(μm) ເກີດຈາກການເຜົາໄໝ້, ຍານພາຫະນະ, ການຈຸດສິ່ງເສດຫຼື້ອຈາກກະສິກຳ, ໄຟປ່າ ແລະ ການດຳເນີນກິດຈະກຳຂອງອຸດສາຫະກຳ. PM<sub>2.5</sub> ສາມາດເຂົ້າໄປໃນຮ່າງກາຍຖຸງລົມໃນປອດເຊິ່ງໄດ້ສິ່ງເຜົນໃຫ້ເກີດພະຍາດໃນລະບົບທາງເດີນທ້າຍໃຈ ແລະ ພະຍາດປອດຕ່າງໆ ທ່າງໄດ້ຮັບໃນປະລົມານທີ່ຫຼາຍ ຫຼື ເປັນເວລາດີນນານຈະສະສົມໃນເນື້ອເຢືອປອດ ເຮັດໃຫ້ການຮັດວຽກຂອງປອດເສື່ອມປະສິດທິພາບລົງ, ຫຼອດລົມອັກເສບ ແລະ ມີອາການຫອບຫຼິດຈາກການເຜົາໄໝເຊື້ອໄຟ, ການຈຸດໃນທີ່ໄລ່ງ, ຂະບວນການອຸດສາຫະກຳ, ການປິດ, ການໄມ້ ຫຼື ການຮັດໃຫ້
7. ຜຸ່ນລະອອງຂະໜາດບໍ່ເກີນ 10 ໄມຄູອນ (PM<sub>10</sub>) ເປັນຜຸ່ນທີ່ມີເສັ້ນຜ່າສູນກາງບໍ່ເກີນ 10 ໄມຄູອນ(μm) ເກີດຈາກການເຜົາໄໝເຊື້ອໄຟ, ການຈຸດໃນທີ່ໄລ່ງ, ຂະບວນການອຸດສາຫະກຳ, ການປິດ, ການໄມ້ ຫຼື ການຮັດໃຫ້

ເປັນຜູ້ນຈາກການກໍາສ້າງ. ຈະເຮັດໃຫ້ເກີດມືຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບ ເນື້ອຫາຍໃຈເຊົ້າໄປສະລິມໃນລະບົບຫາຍ ເດີນຫາຍໃຈເຮັດໃຫ້ເກີດມືອາການໄອ, ສໍາລັບຄົນທີ່ເປັນພະຍາດຫອບຫຼິດ ຈະເຮັດໃຫ້ພະຍາດທະວີຄວາມ ຮູ່ແຮງຂຶ້ນ, ບາງຄັ້ງອາດຈະເຮັດໃຫ້ເກີດມະເຮັງ. ເຊິ່ງຄວາມຮູ່ນແຮງຂອງຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບແມ່ນເຂັ້ນຢູ່ ກັບປະລິມານ ແລະ ໄລຍະເວລາໃນການຮັບເອົາ  $PM_{10}$ .

ຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບມະນຸດ: ມີນລະພິດທາງອາກາດ ເປັນສາເຫດເຮັດໃຫ້ເຈັບປ່ວຍ ຫຼື ເສີບຊີວິດແບບ ກະທັນທັນ ແລະ ແບບເຮື້ອລັງ ເນື້ອງຈາກຖົກຄົນເຮົາຫາຍໃຈເອົາມີນລະພິດທີ່ມີຄ່າຄວາມເຂັ້ມຂຸ້ນສູງເຊົ້າສູ່ຮ່າງກາຍ ອາດເຮັດໃຫ້ຫົວໃຈວາຍ, ຕັບເຮັດວຽກຜິດປົກກະຕິ ແລະ ອາດກໍ່ໃຫ້ເກີດພະຍາດພູມແພັ້ນ, ພະຍາດກ່ຽວກັບລະບົບ ຫົວໃຈ-ຫຼອດເລືອດ, ຕາອັກເສບ, ພະຍາດຜົວໜັງ ແລະ ອື່ນໆ ດັ່ງຮູບທີ່ 3 ລຸ່ມນີ້.



ຮູບທີ່ 3.1: ຜົນກະທົບຕໍ່ສຸຂະພາບຂອງມະນຸດຈາກມີນລະພິດທາງອາກາດ  
(ແຫ່ງທີ່ມາ: <https://www.lalpathlabs.com/blog/health-effects-of-air-pollution/>)

ນອກຈາກຜົນກະທົບຕ່າງໆຫາງດ້ານສຸຂະພາບດັ່ງທີ່ວ່າວມເຂົ້າງທີ່ແລ້ວ, ມິນລະພິດທາງອາກາດຍັງໄດ້ສິ່ງຜົນກະທົບຕໍ່ທັດສະນະວິໄສໃນການເບ່ງເຫັນ. ເຊິ່ງສານມິນລະພິດເຫຼົ່ານີ້ ເປັນສານປະເພດລະອອງລອຍ ໃນຮູບຂອງໝອກ, ຄວນ, ຫ້ອກປະສົມອາຍຄວນ ຫຼື ຜຸ່ນ ສິ່ງຜົນເຮັດໃຫ້ການເບ່ງເຫັນຫຼຸດລົງ. ເຊິ່ງມັນຈະບິດບັງແສງສະຫວ່າງຈາກດວງອາຫິດທີ່ສິ່ງມາສຸ່ພື້ນໄລກ ເຮັດໃຫ້ເກີດບັນຫາຕ່າງໆ ເຊັ່ນ: ຜົນກະທົບຕໍ່ການສັນຈອນ ແລະການຄົມມະນາຄົມຂຶ້ນສິ່ງ, ການບິດບັງທັດສະນີຍະພາບ, ແລະ ອື່ນໆ.

### 3.2 ຜົນກະທົບຕໍ່ພິດ ແລະ ສັດ

ມິນລະພິດທາງອາກາດ ຈະເຮັດໃຫ້ໃບຂອງພິດຈະຖືກປົກຄຸມໄປດ້ວຍຝຸ່ນລະອອງ ແລະ ສານມິນລະພິດອື່ນໆ, ສານມິນລະພິດເຫຼົ່ານີ້ຈະເຂົ້າສຸ່ພິດໄດ້ຜ່ານຫາງ ໃບ, ລໍາເືັ້ນ ຫຼື ດອກ ເຊັ່ນ: ອີໄກລິນ (ethylene) ເຮັດໃຫ້ເກີດພິດຢູ່ໃບ, ຕາ ແລະ ດອກຂອງພິດ, ສິ່ງຜົນສະຫ້ອນຕໍ່ຄວາມດຸນດ່ຽງຂອງຫາດອາຫານໃນລໍາຕົ້ນຂອງພິດ; ສານ ຊຸນເຟໄດ້ອີກໄຊດ໌ ( $\text{SO}_2$ ) ກໍ່ໃຫ້ເກີດພິດຊ້າເຮືອແວ່ງພິດ ໂດຍເຮັດໃຫ້ເນື້ອເຢື່ອໃບຂອງພິດກາຍເປັນສີເຫຼືອງ ຫຼື ເກີດຄໍໂຣຊີສ (chlorosis) ເຊິ່ງເປັນການສຸນເສຍດຳໂນຟົວ; ສານພວກອີກກີດແດນ ຈະໄປເຮັດໃຫ້ໃບພິດທ່ຽວແຫ້ງ ແລະ ເຮັດ ໃຫ້ຈຸລັງໃບບຸບໂຕ; ສານໃນໂຕງເຈັນໄດ້ອີກໄຊດ໌ ( $\text{NO}_2$ ) ຈະເປັນພິດຕໍ່ພິດ ແລະ ເຮັດໃຫ້ພິດເຕີບໂຕຊ້າ.

ສໍາລັບຜົນກະທົບຕໍ່ສັດ, ເມື່ອສັດໄດ້ຮັບມິນລະພິດທາງອາກາດເຂົ້າສຸ່ຮ່າງກາຍໂດຍການຫາຍໃຈ ຫຼື ການກິນຫຍໍາ ຫຼື ພິດອື່ນໆ ທີ່ມີມິນລະພິດທາງອາກາດຕົກຄ້າງສະສົມຢູ່ ໃນປະລິມານຫຼາຍກໍຈະເຮັດໃຫ້ເກີດອັນຕະລາຍໄດ້. ມິນລະພິດທາງອາກາດທີ່ ເຮັດໃຫ້ເກີດອັນຕະລາຍຕໍ່ສັດຫຼາຍທີ່ສຸດແມ່ນ: ອາຊີນິກ (As) ຫຼື ສານໜຸ, ຜູ້ລິນ (F) ແລະ ແຄດມຽມ (Cd).



ຮູບທີ 3.3: ຜົນກະທົບຕໍ່ພິດຈາກສານຊັລເຟໄດ້ອີກໄຊດ໌ ທີ່ປ່ອຍອອກສຸ່ບັນຍາກາດ  
(ແຫຼ່ງທີ່ມາ: [www.missouribotanicalgarden.org](http://www.missouribotanicalgarden.org))

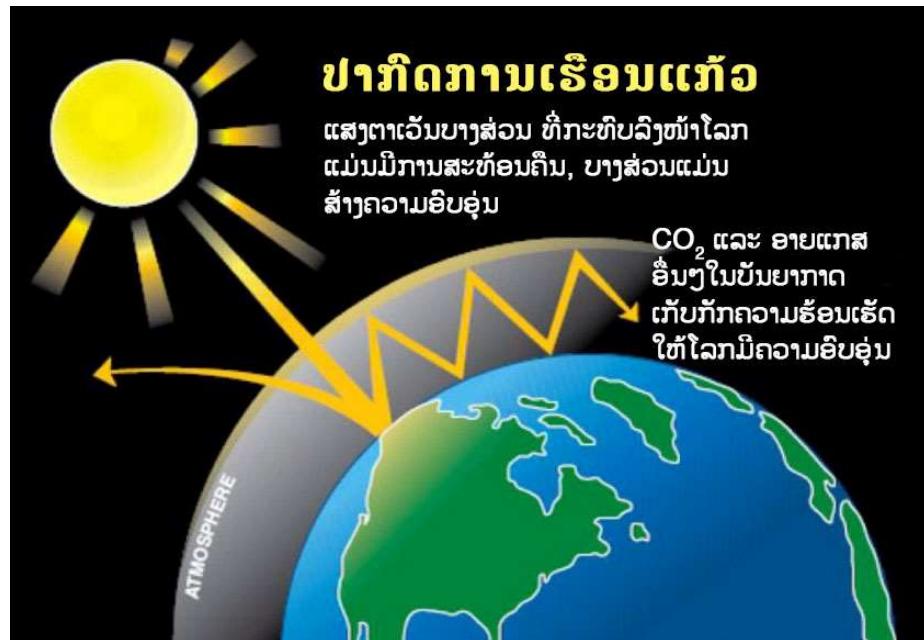
### 3.3 ຜົນກະທົບຕໍ່ວັດສະດຸຕ່າງໆ

ມິນລະພິດທາງອາກາດ ອາດກໍໃຫ້ເກີດມີຜົນກົດເຮັດໃຫ້ເກີດການກັດເຊາະຂອງໄລຫະ ເຊັ່ນ ທອງເຫຼືອງ ແລະ ກໍ່ໃຫ້ເກີດຄວາມເສຍຫາຍຕໍ່ສີ ແລະ ຫິນ ເຊັ່ນ: ຫິນອ່ອນ ແລະ ຫິນປຸນ ເຊິ່ງມີຜົນເຮັດໃຫ້ຫຼຸດມູນຄ່າຂອງອາຄານ, ສິ່ງກໍ່ສ້າງ, ຂີວ, ລົດ ແລະ ສະຖານທີ່ສໍາຄັນຕ່າງໆ ພ້ອມທັງ dry deposition ຍັງເຮັດໃຫ້ອາຄານ ແລະ ສິ່ງກໍ່ສ້າງອື່ນໆ ເປົ້າເປົ້ອນ ເຮັດໃຫ້ເພີ່ມຄ່າໃຊ້ຈ່າຍໃນການຮັກສາຄວາມສະອາດ.

### 3.4 ຜົນກະທົບທີ່ເຮັດໃຫ້ເກີດປະກິດການເຮືອນແກ້ວ ແລະ ການປ່ຽນແປງພູມອາກາດ

ປະກິດການເຮືອນແກ້ວ ຫຼື Greenhouse effect ເປັນປະກິດການທີ່ເກີດຂຶ້ນ ຕາມທຳມະຊາດ ຊ່ວຍຮັກສາຄວາມອົບອຸ່ນຂອງພື້ນຜົວໄລກ ແລະ ຂັ້ນບັນຍາກາດ. ປະກິດການເຮືອນແກ້ວເປັນຜົນມາຈາກແກ້ສ ໃນບັນຍາກາດເຊັ່ນ: ຄາບອນໄດ້ອົກໄຊດ໌ ( $\text{CO}_2$ ), ອາຍນ້າ ແລະ ມີເຫນ ( $\text{CH}_4$ ) ເຊິ່ງມີຄວາມສາມາດໃນການປ່ຽນສົມດຸນຂອງພະລັງງານຂອງໄລກ ໂດຍການດຸດຊື່ມ (absorb) ລັງສີຄື້ນຍາວ (long-wave radiation) ທີ່ສະຫຼອນຈາກພື້ນຜົວໄລກ.

ການເພີ່ມຂຶ້ນຂອງມິນລະພິດທາງອາກາດ ທີ່ເຮື່ອນວ່າ ອາຍແກ້ສເຮືອນແກ້ວ (Greenhouse Gas: GHG) ເຊິ່ງປະກອບມີ: ຄາບອນໄດ້ອົກໄຊດ໌ ( $\text{CO}_2$ ), ມີເຫນ ( $\text{CH}_4$ ), ໄນຕັ້ງສອງກໄຊດ໌ ( $\text{N}_2\text{O}$ ), ຊັ້ນເຟໄດ້ອົກໄຊດ໌ ( $\text{SO}_2$ ), ໄກໂດູ້ຄົ່ງໂຣຟຸ່ອໂຄາຄອນ (HFC), ເປີໂດູ້ຄົ່ງໂຄາບອນ (PFC) ມັນໄດ້ສິ່ງຜົນສະຫຼອນຕໍ່ປະກິດການເຮືອນແກ້ວທະວີຄວາມຮຸນແຮງຂຶ້ນ ເນື້ອງຈາກບັນດາ ອາຍເຮືອນແກ້ວເຫຼົ່ານີ້ ໄດ້ກັກເກັບຄວາມຮ້ອນບໍ່ໃຫ້ລະບາຍອອກສູ່ບັນຍາກາດ ເຊິ່ງຈະເຮັດໃຫ້ອຸ່ນຫະພູມຂອງໄລກເພີ່ມຂຶ້ນ ແລະ ສິ່ງຜົນສະຫຼອນເຮັດໃຫ້ເກີດມີການປ່ຽນແປງຂອງພູມອາກາດ ເຊິ່ງປັນບັນຫາທີ່ເກີດຂຶ້ນໃນປັດຈຸບັນ ແລະ ສິ່ງຜົນກະທົບໃນທົ່ວໄລກ.



ຮູບທີ 3.4: ປະກິດການເຮືອນແກ້ວທີ່ເກີດຈາກມິນລະພິດທາງອາກາດ

(ທີ່ມາຂອງຮູບ: <http://blog.nigurha.com/greenhouse-effect/>)

### 3.5 ຜົນກະທົບທາງດ້ານເສດຖະກິດ

ມິນລະພິດທາງອາກາດໄດ້ສິ່ງຜົນກະທົບຕໍ່ກັບເສດຖະກິດຂອງປະເທດໃນຫຼາຍໆດ້ານ ເຊັ່ນ: ການນຳໃຊ້ງົບປະມານຂອງປະເທດເພື່ອດູແລຮັກສາສຸຂະພາບຂອງປະຊາຊົນ ຫຼື ຜູ້ປ່ວຍທີ່ໄດ້ຮັບຜົນກະທົບຈາກບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດ ໂດຍສະເພາະບັນດາພະຍາດທີ່ກ່ຽວຂ້ອງກັບລະບົບຫາຍໃຈ; ບັນຫາມິນລະພິດທາງອາກາດຢັ້ງສິ່ງຜົນກະທົບໃຫ້ແກ່ປະສິດທິພາບການເຮັດວຽກຂອງປະຊາຊົນ ໂດຍສະເພາະບັນດາຜູ້ທີ່ເຮັດວຽກ ຫຼື ອອກແຮງງານ

ໃນພື້ນທີ່ກາງແຈ້ງ; ນອກຈາກນີ້ຍັງສິ່ງຜົນກະທົບຕໍ່ການຜະລິດກະສິກຳ ຫຼື ການຜະລິດພິດສະບຽງອາຫານອື່ນໆ ເຮັດໃຫ້ມີຜົນຜະລິດຫຼຸດລົງ; ສ່ວນປະເທດທີ່ມີລາຍຮັບຈາກກົດຈະກຳການທ່ອງທ່ຽວ ມີນລະພິດທາງອາກາດ ອາດ ຈະສິ່ງຜົນກະທົບໂດຍກົງຕໍ່ກັບຈຳນວນນັກທ່ອງທ່ຽວ ແລະ ລາຍຮັບເຊົ້າປະເທດໃນແຕ່ລະປີ. ບັນຫາເຫຼົ່ານີ້ມີນໄດ້ ກາຍເປັນຜົນກະທົບທັງຫາງກົງ ແລະ ຫາງອ້ອມ ຕໍ່ເສດຖະກິດຂອງປະເທດ.

## ພາກທີ IV

### ວິທີການການປ້ອງກັນ ແລະ ຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ

ການປ້ອງກັນ ແລະ ຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ແມ່ນມີລັກສະນະຫຼາກໝາຍ, ຊັບຊ້ອນ ແລະ ກວມລວມ. ໃນການດໍາເນີນການປ້ອງກັນ ແລະ ຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ແມ່ນຈະຕ້ອງເຮັດໃຫ້ອາກາດຢູ່ໃນເກີນທີ່ມີຄວາມປອດໄພຕໍ່ມະນຸດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ, ເຊິ່ງຈໍາເປັນຈະຕ້ອງໄດ້ນຳໃຊ້ກົນໄກໝາຍງ່າງຮ່ວມກັນ ເຊັ່ນ: ການວາງມາດຕະການ ແລະ ນຳໃຊ້ກົນໄກທາງດ້ານນິຕິກຳ, ການນຳໃຊ້ເຕັກໂນໂລຊີໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດອາກາດຈາກແຫ່ງປ່ອຍ ແລະ ອື່ນໆ. ເຊິ່ງບັນດາມາດຕະການທີ່ກ່ຽວຂ້ອງໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ແລະ ການປົກປ້ອງສຸຂະພາບ ມີຄືດັ່ງລຸ່ມນີ້:

#### 4.1 ດ້ານນິຕິກຳ

ການນຳໃຊ້ກອບໜ້າວຽກທາງດ້ານນິຕິກຳທີ່ກ່ຽວຂ້ອງກັບ ການປ້ອງກັນ ແລະ ຫຼຸດຜ່ອນບັນຫາມິນລະພິດທາງ ອາກາດ ຂອງ ສປປ ລາວ ແມ່ນໄດ້ມີການອອກ ລະບຽບການທີ່ກ່ຽວຂ້ອງໄດ້ແກ່: ມາດຕະຖານສິ່ງແວດລ້ອມແຫ່ງຊາດ ສະບັບເລກທີ 81/ລບ, ລົງວັນທີ 21 ຖຸມພາ 2017. ມາດຕາທີ: 5 ມາດຕະຖານຄຸນນະພາບອາກາດໃນບັນຍາກາດທີ່ໄປ ດັ່ງທີ່ສະແດງໃນຕາຕະລາງລຸ່ມນີ້:

ຕາຕະລາງທີ 4.1: ມາດຕະຖານຄຸນນະພາບອາກາດໃນບັນຍາກາດທີ່ໄປ ສປປ ລາວ

ມາດຕະຖານຄຸນນະພາບອາກາດໃນບັນຍາກາດທີ່ໄປ ສປປ ລາວ		
ສານມິນລະພິດ	ຄ່າສະເລ່ຍຄວາມຂັ້ນຂັ້ນໃນບັນຍາກາດ	ຄ່າມາດຕະຖານ
ຄາຣບອນໂມນີອໄຊດ (CO)	1 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 30 ppm
	8 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 9 ppm
ໄນໂຕຣເຈນໄດ້ອອກໄຊດ (NO <sub>2</sub> )	1 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0,11 ppm
	1 ຊົ່ວໂມງ	0,20 mg/m <sup>3</sup>
ໂອໂຊຸນ (O <sub>3</sub> )	8 ຊົ່ວໂມງ	0.14 mg/m <sup>3</sup>
	24 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0,05 ppm
ຊັລເຟໄດ້ອອກໄຊດ (SO <sub>2</sub> )	1 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0,13 ppm
	24 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0,05 ppm
ຊື້ນ (Pb)	1 ເດືອນ	ບໍ່ເກີນ 1.5 mg/m <sup>3</sup>
ຜຸ່ນລະອອງທີ່ ນ້ອຍກ່ວາ 10 ໄມຄຮອນ (>10ໄມຄຮອນ(μm))	24 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0.12 mg/m <sup>3</sup>
	1 ປີ	ບໍ່ເກີນ 0.05 mg/m <sup>3</sup>
ຜຸ່ນລະອອງທີ່ ນ້ອຍກ່ວາ 2.5 ໄມຄຮອນ (>2.5ໄມຄຮອນ(μm))	24 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0.05 mg/m <sup>3</sup>
	1 ປີ	ບໍ່ເກີນ 0.015 mg/m <sup>3</sup>
ຜຸ່ນລະອອງລວມ (TSP)	24 ຊົ່ວໂມງ	ບໍ່ເກີນ 0.33 mg/m <sup>3</sup>
	1 ປີ	ບໍ່ເກີນ 0.10 mg/m <sup>3</sup>

ທີ່ມາ: (ກົມຄວບຄຸມມິນລະພິດ, ກະຊວງຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ, 2017)

ນອກຈາກນີ້ ສປປ ລາວ ຍັງມີ ກົດໝາຍ ວ່າດ້ວຍ ການປຶກປັກຮັກສາສິ່ງແວດລ້ອມ ສະບັບເລກທີ 29/ສພຊ, ລົງວັນທີ 18 ທັນວາ 2012. ເຊິ່ງໄດ້ກຳນົດຫຼັກການ, ລະບຽບການ ແລະ ມາດຕະການ ກ່ຽວກັບ ການຄຸມຄອງ, ກວດກາ ການປຶກປັກຮັກສາ ສິ່ງແວດລ້ອມ, ແລະ ການບຸລະນະຟັ້ນຝູສິ່ງແວດລ້ອມ. ລວມທັງການຫຼຸດຜ່ອນຜົນກະທົບ ແລະ ມິນລະພິດທີ່ເກີດຈາກມະນຸດ ຫຼື ຕາມທຳມະຊາດ, ແນໃສ່ເຮັດໃຫ້ສິ່ງແວດລ້ອມສັງຄົມ ແລະ ທຳມະຊາດມີຄວາມສົມດຸນ ຍືນຍິ່ງ ປະກອບສ່ວນເຂົ້າໃນການພັດທະນາເສດຖະກິດ-ສັງຄົມ ຂອງຊາດ. ສໍາລັບ ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ແລະ ມິນລະພິດອື່ນໆ ແມ່ນໄດ້ລະບຸໄວ້ໃນ ມາດຕາ 24, 34, ແລະ 35 ຂອງກິດໝາຍປຶກປັກຮັກສາສິ່ງແວດລ້ອມ ເຊິ່ງໄດ້ກຳນົດພັນທະໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດ ແລະ ນຳໃຊ້ ເຕັກໂນໂລຊີທີ່ສະອາດ. ບັນດາຂໍກຳນົດທີ່ກ່າວມານັ້ນ ແມ່ນບັງຄັບໃຊ້ກັບແຫຼ່ງປ່ອຍທີ່ມີຢູ່ເດີມ ແລະ ແຫຼ່ງປ່ອຍ ທີ່ກ່າວລັງຈະສ້າງຂຶ້ນໃໝ່. ນອກຈາກນີ້ມາດຕະການເຕັ້ງກ່າວຍັງສິ່ງເສີມໃຫ້ມີການນຳໃຊ້ ເຕັກນິກທີ່ເດີເລີດ (Best Available Techniques - BAT) ແລະ ການປະຕິບັດທີ່ເດີເລີດ (Best Environmental Practices - BEP).

ນອກເໜືອໄປຈາກຂໍບັງຄັບຂອງກົດໝາຍ ແລະ ລະບຽບການທີ່ໄດ້ກ່າວມາແລ້ວນັ້ນ, ຍັງມີ ປິດແນະນຳ ກ່ຽວກັບ ການຄວບຄຸມມິນລະພິດ ສະບັບເລກທີ 0745/ກຊສ, ລົງວັນທີ 11 ກຸມພາ 2015. ເຊິ່ງໄດ້ແນະນຳ ກ່ຽວກັບ ບັນດາມາດຕະການໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດ ໂດຍນຳໃຊ້ມາດຕະການ ແລະ ເຕັກໂນໂລຊີທີ່ເໝາະສົມ ໃນພາກທີ III ຂອງປິດແນະນຳ.

#### 4.2 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ຈາກແຫຼ່ງປ່ອຍ

ເພື່ອເຮັດໃຫ້ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ຈາກແຫຼ່ງປ່ອຍໃຫ້ເກີດປະສິດທິພາບ ແລະ ປະສິດທິຜົນສູງສຸດຈໍາເປັນຕ້ອງໄດ້ໃຊ້ມາດຕະການຫຼາຍງົດ້ານເພື່ອແກ້ໄຂ ແລະ ຄວບຄຸມ ໂດຍແຍກຕາມມາດຕະການແຕ່ລະດ້ານດັ່ງນີ້:

##### 4.2.1 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກແຫຼ່ງປ່ອຍປະເພດໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ

ສໍາລັບໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ ແມ່ນຕ້ອງໄດ້ມີການນຳໃຊ້ເຕັກໂນໂລຊີທີ່ສະອາດເປັນມິດກັບສິ່ງແວດລ້ອມ ແລະ ເຕັກໂນໂລຊີເຕີເຜົາທີ່ມີປະສິດທິພາບສູງຕາມມາດຕະຖານສາກົນ ທີ່ເໝາະສົມໃນການແກ້ໄຂ ແລະ ຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດ ເພື່ອໃຊ້ກຳຈັດ ຫຼື ຫຼຸດປະລິມານມິນລະພິດປ່ອຍອກສູ່ບັນຍາກາດ ໃຫ້ຢູ່ໃນຕາມມາດຕະຖານ ຕາມທີ່ກຳນົດໄວ້ໃນ ມາດຕະຖານສິ່ງແວດລ້ອມແຫ່ງຊາດ ສະບັບເລກທີ 81/ລບ, ລົງວັນທີ 21 ກຸມພາ 2017. ເຊິ່ງບັນດາຫຼັກການ ແລະ ເຕັກໂນໂລຊີເພື່ອໃຊ້ເຂົ້າໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກແຫຼ່ງປ່ອຍປະເພດໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ ແມ່ນໄດ້ອະທິບາຍລະອຽດໄວ້ໃນ ເອກະສານຄັດຕິດ 2.

##### 4.2.2 ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກພາຫະນະ

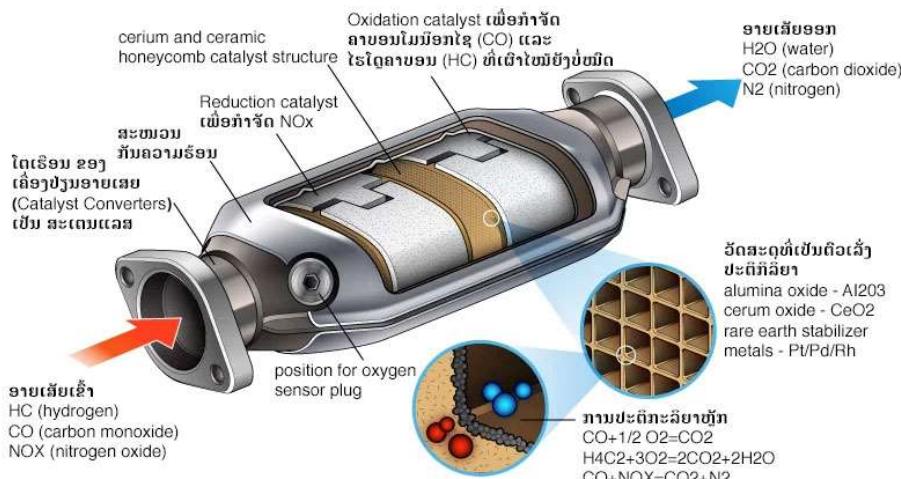
ການຄວບຄຸມມິນລະພິດອາກາດຈາກພາຫະນະ ສາມາດເຮັດໄດ້ໂດຍການອອກກົດໝາຍ ເພື່ອໃຫ້ມີມາດຕະຖານຄວບຄຸມການປ່ອຍແກ້ສ໌ທີ່ເປັນສານມິນລະພິດທີ່ມີຢູ່ໃນອາຍເສຍຂອງເຄື່ອງຈັກປະເພດຕ່າງໆ, ບໍ່ໃຫ້ເກີນເກນທີ່ກຳນົດໄວ້ເຊັ່ນ: ແກ້ສາຣົບອນໄດອອກໄຊດ (CO<sub>2</sub>), ໄກໂດູຄາຣົບອນ (Hydrocarbon), ອົກໄຊດ ຂອງໃນໂຕ່ເຈັນ (NOx). ເຊິ່ງໃນລະດັບການວາງແຜນນະໂຍບາຍ ການກຳນົດຄຸນນະພາບນໍ້າມັນ ໃຫ້ເປັນໄປຕາມມາດຕະຖານສາກົນແມ່ນມີຄວາມສໍາຄັນ, ໂດຍໃນປະຈຸບັນແມ່ນການກຳນົດມາດຕະຖານນໍ້າມັນແມ່ນ ທີ່ເອົາຕາມຕາມມາດຕະຖານ ຢູໂໂຣ-5, ແຕ່ໃນປະເທດທີ່ພັດທະນາແລ້ວໃນຫຼາຍງົປະເທດແມ່ນມີການລືລື່ມນຳໃຊ້ມາດຕະ

ຖານ យູໂໂຣ-6. ສໍາລັບລາຍລະອຽດກ່ຽວກັບມາດຕະຖານຢູໂໂຣ (EURO Standard) ແມ່ນໄດ້ອະທິບາຍລະອຽດຢູ່ໃນເອກະສານຄັດຕິດ 1. ພ້ອມກັນນັ້ນ ຄວນມີການສື່ງເສີມການນຳໃຊ້ລົດໄຟຟ້າ, ບັບປຸງລະບົບການຂຶນສິ່ງສາຫາລະນະ ແລະ ການສັນຈອນພາຍໃນຕົວເມືອງໃຫຍ່, ບັບຄ່າມາດຕະຖານຄວນລົດຊະນິດຕ່າງໆໃຫ້ເຂັ້ມງວດ, ມີການຕິດຕາມກວດກາ ແລະ ວັດແທກຄວນລົດສາຫາລະນະ, ລົດຂົນສິ່ງ, ລົດບັນທຸກ ໃນແຕ່ລະປີ ແລະ ເປັນໄຕມາດ.

ນອກຈາກການກຳນົດມາດຕະຖານໃນລະດັບການວາງນະ ໂຍບາຍຕາມທີ່ກ່າວມາແລ້ວນັ້ນ, ບັນດາຜູ້ນໍາໃຊ້ລົດຍັງສາມາດຊ່ວຍໃນການຄວບຄຸມມີນລະພິດທາງອາກາດ ຈາກພາຫະນະໄດ້ໂດຍການໜັ້ນກວດສອບສະພາບເຄື່ອງຈັກຢູ່ສະເໜີ, ເພື່ອປ້ອງກັນບໍ່ໃຫ້ເຄື່ອງຈັກປ່ອຍຄວນດຳ ຫຼື ມີນລະພິດອອກມາ. ໂດຍທີ່ວໄປແມ່ນປະຕິບັດດັ່ງນີ້:

- ບັບສ່ວນປະລົມລະຫວ່າງນີ້ມັນຮັບອາກາດ (air-fuel ratio) ໃຫ້ຖືກຕ້ອງເພື່ອການເຜົາໃຫ້ນໍ້າ;
- ອະນາໄມ ຫຼື ປ່ຽນໄສ້ກອງອາກາດໃໝ່;
- ອະນາໄມ ຫຼື ປ່ຽນຖ່າຍມີນທົວທຽນໃໝ່ ແລະ ຫ້າທອງຈາວ;
- ລ້າງອານາໄມ ດາບຸເຣເຕີ;
- ບັບແຕ່ງລະບົບເຜົາໃຫ້ໃຫ້ຖືກຕ້ອງ;
- ປ່ຽນຖ່າຍນີ້ມັນເຄື່ອງ ໄສ້ກອງນີ້ມັນເຄື່ອງ ຕາມໄລຍະເວລາ ຫຼື ໄວກ່ອນກຳນົດສໍາລັບລົດໃຊ້ງານໜັກ;
- ໃຊ້ນີ້ມັນເຊື້ອໄຟທີ່ໄດ້ມາດຕະຖານ ແລະ ມີຄ່າອ້ອກເທັນເໝາະສືມກັບເຄື່ອງຈັກ;
- ຫຼືກລ່ວງການບັນທຸກນີ້ໜັກເກີນກຳນົດ;
- ກວດກາເຄື່ອງຈັກ ແລະ ສ້ອມແປງໃຫ້ຢູ່ໃນສະພາບທີ່ສືມບູນຢູ່ສະເໜີ.

ນອກຈາກນີ້ວິທີການຄວບຄຸມມີນລະພິດທາງອາກາດ ຈາກພາຫະນະທີ່ໃຊ້ໄດ້ຜົນດີອີກວິທີໜຶ່ງ ກໍ່ຄືການຕິດຕັ້ງເຄື່ອງກອງອາຍເສຍ (Catalyst Converters) ໃຫ້ແກ່ພາຫະນະ.



ຮູບທີ 4.1: ລະບົບປ່ຽນອາຍເສຍຂອງພາຫະນະ (Catalyst Converters)

(ຮູບພາບຈາກ: <https://www.rpmmuffler.com/catalytic-converters>)







## ເອກະສານອ້າງອີງ

- ກົມຄວບຄຸມມິນລະພິດ (2017). ຂໍ້ຕົກລົງ ວ່າດ້ວຍ ມາດຕະຖານ ສິ່ງແວດລ້ອມແຫ່ງຊາດ ສະບັບປັບປຸງ.  
ກະຊວງ ຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ <http://www.monre.gov.la/home/>.  
ສະຖາບັນຄົ້ນຄວ້າຊັບພະຍາທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ (2019), ກະຊວງຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ  
ສິ່ງແວດລ້ອມ;  
ອີງການອະນາໄມໂລກ, ຜົນກະທົບຕໍ່ສູຂະພາບຂອງມະນຸດຈາກມິນລະພິດທາງອາກາດ,  
<https://slideplayer.com/slide/5384604/>. (ສືບຄົ້ນຂໍ້ມູນ ມິຖຸນາ, 2019);  
ອີງການສວນພິກສາຊາດມີຊຸລີ, ຜົນກະທົບຕໍ່ພິດຈາກສານຊັລເຟີໄດ້ອອກໄຊດົດ,  
[www.missouribotanicalgarden.org](http://www.missouribotanicalgarden.org) (ສືບຄົ້ນຂໍ້ມູນ ມິຖຸນາ, 2019);  
Karl,B., Russell, F., Mary, E., 2016. Air Pollution Control Technology Handbook 2<sup>nd</sup>  
Edition. CRC Press, USA.  
USEPA, 2020. CATC Air Pollution Technology Fact Sheets and Technical Bulletins. Clean  
Air Technology Center. Website: <https://www.epa.gov/catc/clean-air-technology-center-products> (ສືບຄົ້ນຂໍ້ມູນ ຫັນວາ, 2019).  
USEPA, 2020. Method 25A – Gaseous Organic Concentration – Flame Ionization. Air  
Emission Measurement Center. Website: <https://www.epa.gov/emc/method-25a-gaseous-organic-concentration-flame-ionization> (ສືບຄົ້ນຂໍ້ມູນ ມິນາ, 2020)  
USEPA, 2020. Method 25B – Gaseous Organic Concentration – Infrared Analyzer. Air  
Emission Measurement Center. Website: <https://www.epa.gov/emc/method-25b-gaseous-organic-concentration-infrared-analyzer> (ສືບຄົ້ນຂໍ້ມູນ ມິນາ, 2020)  
World Health Organisation, 2018. Data from website <https://goo.gl/pHRcsR>. accessed on  
May 24, 2018



	ເງິນ 1,760	0.74	0.39	0.46	0.06
--	------------	------	------	------	------

ຕາຕະລາງ 3: ປະລິມານການປ່ອຍຝຸ່ນລະອອງ (ມາດຕະຖານໄອເສຍ Euro 1-6 ສໍາລັບລົດປະເພດຕ່າງໆ)

ລົດຍືນກາຊວນ		Euro 1	Euro 2	Euro 3	Euro 4	Euro 5	Euro 6
ຊັລົມີ PPM		2000	500	350	50	10	10
ລົດຍືນສ່ວນຕົວ ຂະຫານາດ ບໍ່ ເງິນ 2500 kg		0.14	0.08	0.05	0.025	0.005	0.005
ລົດຍືນສ່ວນຕົວ	ບໍ່ເງິນ 1,305	0.14	0.08	0.05	0.025	0.005	0.005
	ເງິນ 1,305 ແຕ່ ບໍ່ ເງິນ 1,760	0.19	0.12	0.07	0.004	0.005	0.005
	ເງິນ 1,760	0.25	0.17	0.1	0.06	0.005	0.05
HD ເຄື່ອງຍືນ ກາຊວນ	g/kwh	0.36	0.15	0.1	0.02	0.02	0.001
		0.612	0.25				

ແຫຼ່ງຂໍ້ມູນ: ສະຖາບັນດືນຄວ້າ ແລະ ສະຖິຕິ ຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ, ກຊສ.

## ເອກະສານຄັດຕິດ 2: ຫຼັກການ ແລະ ເຕັກໂນໂລຊີໃນການຄວບຄຸມມືນລະພິດທາງອາກາດ ຈາກແຫ່ງປ່ອຍປະເພດໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ

### I. ຫຼັກການໃນການຄວບຄຸມມືນລະພິດທາງອາກາດຈາກຂະແໜງອຸດສາຫະກຳ

ເພື່ອຮັດໃຫ້ ການຄວບຄຸມ ແລະ ປ້ອງກັນມືນລະພິດທາງອາກາດ ມີປະສິດທິພາບຈະຕ້ອງດໍາເນີນການໃນ 2 ຂັ້ນຕອນຄື:

1. ການຄວບຄຸມການປ່ອຍສານມືນລະພິດທາງອາກາດ ຫຼື ການຫຼຸດຜ່ອນການປ່ອຍສານມືນລະພິດຈາກແຫ່ງກຳເນີດ (Source Control) ໃຫ້ເຫຼືອນ້ອຍທີ່ສຸດເຖິ່ງທີ່ຈະຮັດໄດ້;
2. ການຄວບຄຸມ ຫຼື ກໍາຈັດສານມືນລະພິດທີ່ປ່ອຍອອກຈາກແຫ່ງກຳເນີດສູ່ບັນຍາກາດ (Emission Control).

#### 1.1 ການຄວບຄຸມການປ່ອຍສານມືນລະພິດທາງອາກາດ (Source Control)

ສານມືນລະພິດທາງອາກາດທີ່ເກີດຂຶ້ນຈາກແຫ່ງກຳເນີດ ຈະຖືກຄວບຄຸມ ແລະ ຫຼຸດປະລິມານໃຫ້ນ້ອຍທີ່ສຸດເຖິ່ງທີ່ຈະຮັດໄດ້ ຫຼື ເປັນການຫຼຸດບັນຫາທີ່ຈະມີຜົນກະທິບຕໍ່ສຸຂະພາບ ແລະ ສະພາບແວດລ້ອມ ລວມທັງການຫຼຸດຄ່າໃຊ້ຈ່າຍໃນການຈັດທາເຄື່ອງຄວບຄຸມມືນລະພິດອາກາດ ຕະຫຼອດຮອດຄ່າໃຊ້ຈ່າຍໃນການດໍາເນີນການ ແລະ ບໍາລຸງຮັກສາເຄື່ອງຄວບຄຸມ. ໃນການຫຼຸດສານມືນລະພິດທາງອາກາດໃຫ້ເກີດປະສິດທິພາບທີ່ດີ ເປັນໄປຕາມເກັນມາຕະຖານທີ່ກົດໝາຍກຳນົດໄວ້. ການຄວບຄຸມການປ່ອຍສານມືນລະພິດອາກາດຈາກແຫ່ງກຳເນີດມີຄື:

ກ. ການປ່ຽນຂະບວນການ ຫຼື ວິທີການຜະລິດ ແມ່ນມີຄວາມສໍາຄັນຕໍ່ການຫຼຸດປະລິມານສານມືນລະພິດ ອອກສູ່ບັນຍາກາດໄດ້ເປັນຢ່າງດີ ບໍ່ວ່າຈະເປັນການປ່ຽນວັດຖຸດິບ, ປ່ຽນເຄື່ອງມື, ອຸປະກອນທີ່ໃຊ້ໃນການຜະລິດ, ປ່ຽນເຊື້ອໄຟ ແລະ ປ່ຽນວິທີການດໍາເນີນການ ເຊັ່ນ:

- ການປ່ຽນປະຕິກິຍາເຄມີ ເພື່ອຫຼຸດສານປິນເປົ້ອນ ເຊິ່ງລວມເຖິງປະຕິກິລິຍາເຄມີທີ່ໃຊ້ໃນການເຜົາໃຫມ້ເຊື້ອໄຟ ໂດຍການປ່ຽນຊະນິດເຊື້ອໄຟ;
- ການລະເຫັຍ: ຂະບວນການ ຫຼື ວິທີການທີ່ຕ້ອງໃຊ້ໃນການຄວບຄຸມການລະເຫັຍ ອາດຈະຮັດໃຫ້ຫຼຸດປະລິມານການປ່ອຍສານມືນລະພິດທີ່ຖືກປ່ອຍມາຈາກການລະເຫັຍໄດ້;
- ການປິດ, ຊຸດ, ທຸບ ຫຼື ໂມ້ ຈະຮັດໃຫ້ເກີດການປົວກະຈາຍຂອງອະນຸພາກຂອງແຂງທີ່ເກີດຈາກຂະບວນການດັ່ງກ່າວ ຫາກທຳການປິດ, ຊຸດ, ທຸບ ຫຼື ໂມ້ ໃນລັກສະນະປຽກໂດຍການໃຊ້ນໍ້າ ຫຼື ນໍ້າມັນເປັນໄຕຊ່ວຍຮັດໃຫ້ເກີດຄວາມຮຸ່ມ ຈະຊ່ວຍບ້ອງກັນບໍ່ໃຫ້ເກີດອະນຸພາກປົວກະຈາຍໄດ້.

ຂ. ການນຳສານປິນເປົ້ອນທີ່ເກີດຂຶ້ນຈາກຂະບວນການຜະລິດກັບຄືນໄປໃຊ້ປະໂຫຍດ ເປັນການຫຼຸດການປ່ອຍສານເຈື້ອປິນອອກສູ່ບັນຍາກາດ ໂດຍມີສານປິນເປົ້ອນຫຼາຍຊະນິດສາມາດນໍາກັບມາໃຊ້ປະໂຫຍດໄດ້ເຊັ່ນ: ແກ້ສຕາຮບອນໄມ້ນອກໄຊດ໌ ນໍາມາໃຊ້ໃນການຜະລິດນັ້ນກ້ອນແຫ້ງ, ແກ້ສຊັລເພີໄດ້ອອກໄຊດ໌ ນໍາມາໃຊ້ໃນການຜະລິດຂີ້ເຈຍ ຫຼື ອາຍຮ້ອນທີ່ຖືກປ່ອຍອອກມາຈາກປ່ອງລະບາຍຄວນ ອາດນຳໄປໃຊ້ເປັນພະລັງໃນການໃຫ້ຄວາມຮັ້ນອ່ນໆ ໄດ້ເປັນຕົ້ນ.





ໃຫຍ່ກວ່າ 10 ໄມຄຣອນ ( $\mu\text{m}$ ), ແຕ່ໂດຍສ່ວນໃຫຍ່ ການອອກແບບແມ່ນ ເຮັດໃຫ້ສາມາດຄວບຄຸມ ອະນຸພາກ ມີຂະໜາດໃຫຍ່ກວ່າ 50 ໄມຄຣອນ ( $\mu\text{m}$ ).

ເຖິງແມ່ນວ່າ ຫ້ອງຕົກຕະກອນ ຈະມີປະສິດທິພາບໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດທີ່ຄ່ອນຂ້າງຕໍ່າ, ແຕ່ມັນກໍ ໄດ້ມີການນຳໃຊ້ກັນຢ່າງວ້າງຂວາງໃນອະດີດ ເຊັ່ນ: ອຸດສາຫະກຳຫຼອມໂລຫະ ເຊິ່ງໄດ້ນຳໃຊ້ລະບົບດັ່ງກ່າວໃນ ການປ້ອງກັນອະນຸພາກຂະໜາດໃຫຍ່ ເຊັ່ນ: arsenic trioxide ( $\text{As}_2\text{O}_3$ ) ຈາກຂະບວນການຫຼອມ ແຮ arsenical copper ( $\text{AsCu}$ ); ໂຮງງານໄຟຟ້າ ກໍໄດ້ມີການນຳໃຊ້ ຫ້ອງຕົກຕະກອນ ໃນການດັກຈັບເອົາ ອານຸພາກ ຂອງຄາບອນ ທີ່ຍັງໄໝ ບໍ່ມີຜົນເພື່ອເອົາເຂົ້າໄປເຜົາໃນເຕີເຜົາຄົນ. ນອກຈາກນີ້ລະບົບດັ່ງກ່າວຍັງສາມາດນຳໃຊ້ເພື່ອ ເປັນລະບົບເບື້ອງຕົ້ນ ເພື່ອເຮັດໃຫ້ອຸນຫະພູມຂອງອາຍແກ້ສ ເຢັນລົງ ກ່ອນທີ່ຈະເຂົ້າໄປສຸລະບົບບໍ່ບັດແບບຖິງຝຶນ ແຕ່ (fabric filter).

ໃນປະຈຸບັນ ລະບົບ ຫ້ອງຕົກຕະກອນ ແມ່ນໄດ້ມີການປ່ຽນແກນ ໂດຍລະບົບບໍ່ບັດແບບ ໄຊໂຄນ (cyclones) ເພາະວ່າລະບົບດັ່ງກ່າວໃຊ້ເນື້ອທີ່ນ້ອຍ ແລະ ມີປະສິດທິພາບໃນການບໍ່ບັດຫຼາຍກວ່າ.

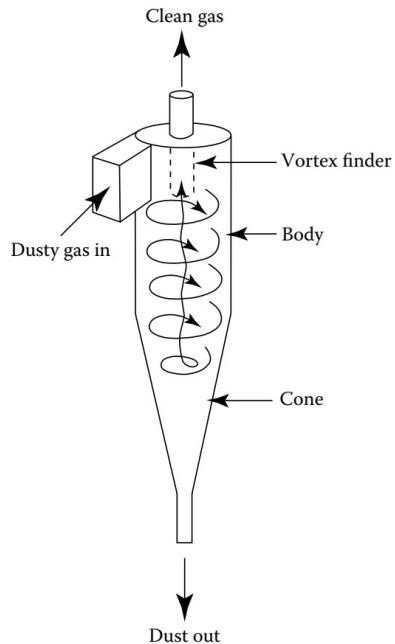
ຈຸດຕິ	ຈຸດອ່ອນ
<ul style="list-style-type: none"> <li>- ມຸນຄ່າໃນການດິດຕັ້ງບໍ່ສູງ</li> <li>- ນຳໃຊ້ພະລັງງານໜ້ອຍ</li> <li>- ບໍ່ມີພາກສ່ວນທີ່ເຕືອນເຫັນ ສະນັ້ນ ຈຶ່ງບໍ່ມີຄ່າໃຊ້ ຈ່າຍໃນການບໍ່ມີການຮູ້ກູ້ຮັກສາຫຼາຍ</li> <li>- ບໍ່ມີການຮູ້ກູ້ເພະວ່າອາຍແກ້ສໄຫວວຽນບໍ່ໄວ</li> <li>- ເຮັດໃຫ້ອາຍແກ້ສມືອຸນຫະພູມເຢັນລົງ</li> <li>- ສະພາບຂໍ້ຈໍາກັດທາງດ້ານອຸນຫະພູມ ແລະ ຄວາມ ດັນ ແມ່ນຂັ້ນກັບວັດສະດຸທີ່ໃຊ້ໃນການກໍ່ສ້າງ</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- ປະສິດທິພາບໃນການດັກຈັບຄ່ອນຂ້າງຕໍ່າ, ໂດຍ ສະເພາະ ອະນຸພາກ ທີ່ມີຂະໜາດນັ້ນ້ອຍກວ່າ 50 ໄມຄຣອນ (<math>\mu\text{m}</math>)</li> <li>- ມີຂະໜາດໃຫຍ່ ແລະ ນຳໃຊ້ເນື້ອທີ່ໃນການກໍ່ສ້າງຫຼາຍ</li> </ul>

## 2.2 ລະບົບ ໄຊໂຄນ (Cyclone)

ເຕັກໂນໂລຊີ ຊະນິດນີ້ ແມ່ນກ່ຽມຂອງເຕັກໂນໂລຊີໃນການບໍ່ບັດມິນລະພິດໃນເບື້ອງຕົ້ນ (pre-cleaners) ເນື່ອງຈາກວ່າ ນີຍົມໃຊ້ໃນການຫຼຸດຜ່ອນປະລິມານຂອງ ອະນຸພາກ (particulate matter – PM) ທີ່ມີຂະໜາດໃຫຍ່ ກ່ອນທີ່ຈະສົ່ງຕໍ່ໄປສຸລະບົບບໍ່ບັດອາກາດອື່ນ. ເຊິ່ງລະບົບ ໄຊໂຄນ ດັກເອົາອະນຸພາກໂດຍ ອາ ໄສແຮງແກ່ວ່າ (centrifugal) ແລະ inertial forces ເຮັດໃຫ້ PM ແລະ ອາຍແກ້ສ ປ່ຽນທິດທາງ. ນຳໃຊ້ຫຼັກ ໃນການ ຄວບຄຸມ PM ທີ່ມີຂະໜາດໃຫຍ່ກວ່າ 10 ໄມຄຣອນ ( $\mu\text{m}$ ), ແຕ່ເຖິງຢ່າງໃດກໍ່ຕາມ ຍັງມີການອອກແບບ ໃຫ້ລະບົບ ໄຊໂຄນ ສາມາດເພີ່ມປະສິດທິພາບ ໃຫ້ມັນ ສາມາດຄວບຄຸມ PM ທີ່ມີຂະໜາດນັ້ນ້ອຍກວ່າ 10 ໄມຄຣອນ ( $\mu\text{m}$ ) ຫຼື 2.5 ໄມຄຣອນ ( $\mu\text{m}$ ) ໄດ້.

ປະສິດທິພາບຂອງລະບົບ ໄຊໂຄນ ແມ່ນຂັ້ນກັບອົງປະກອບຫຼາຍງັດໃຈ ອົງຕາມການອອກແບບລະບົບ ແລະ ສະພາບຂະໜາດຂອງອະນຸພາກ. ປະສິດທິພາບຂອງລະບົບ ໄຊໂຄນ ເພີ່ມຂັ້ນແມ່ນຂັ້ນກັບ (1) ຂະໜາດ ແລະ ຄວາມໜາແໜ້ນຂອງອະນຸພາກ, (2) ຄວາມໄວຂອງອາກາດເສຍທີ່ໄຫຼ້ເຂົ້າໃນທໍ່, (3) ຄວາມຍາວຂອງລະບົບໄຊ ໂຄນ, (4) ຈຳນວນຂອງອາຍເສຍທີ່ເຂົ້າມາໃນລະບົບ, (5) ຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງຂອງລະບົບໄຊໂຄນ ແລະ ຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງຂອງປ່ອງປ່ອຍອາກາດເສຍອອກ, ແລະ (6) ປະລິມານບັນຈຸຂອງຝູ່ນະລະອອງ. ປະສິດທິພາບ ຂອງລະບົບ ໄຊໂຄນ ຫຼຸດລົງ ແມ່ນຂັ້ນກັບ (1) ຄວາມໜຽວຂອງອາຍແກ້ສ (gas viscosity), (2) ຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງຂອງລະບົບ, (3) ຂະໜາດຂອງທີ່ນຳເຂົ້າອາຍເສຍ, ແລະ (5) ຄວາມໜາແໜ້ນຂອງອາຍແກ້ສ. ບັດໃຈ

ທົ່ວໄປອີກຢ່າງໜຶ່ງທີ່ເຮັດໃຫ້ປະສິດທິພາບຂອງລະບົບໄຊໂຄນ ຫຼຸດລົງແມ່ນ ການຮົ່ວໄຫຼຂອງອາກາດເສັຍທີ່ເຂົ້າສູ່ລະບົບ.



ຮູບທີ 2: ລະບົບໄຊໂຄນ

ລະບົບໄຊໂຄນ ແມ່ນໄດ້ຖືກອອກແບບມາເພື່ອໃຊ້ໃນອຸດສາຫະກຳຫຼາຍໆປະເພດ, ແຕ່ໄດ້ຍື່ວໄປລະບົບດັ່ງ ກ່າວແມ່ນບໍ່ພຽງພໍຕໍ່ການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງເພື່ອໃຫ້ຢູ່ໃນເກມມາດຕະຖານໄດ້, ແຕ່ວ່າລະບົບໄຊໂຄນ ແມ່ນມີຄວາມສໍາຄັນໃນການຂ່ວຍໃນການບໍ່ເບັດອາກາດໃນເບື້ອງຕົ້ນກ່ອນທີ່ຈະເຂົ້າປະເທດໃນລະບົບອື່ນ ເຊັ່ນ: ລະບົບພິນຕີ ຫຼື ລະບົບ ESPs. ລະບົບໄຊໂຄນ ແມ່ນນີ້ຍົມໃຊ້ໃນອຸດສາຫະກຳຜະລິດອາຫານ ແລະ ອຸດສາຫະກຳຄະນີ, ແຮທາດ ຫຼື ໂຮງງານອຸດສາຫະກຳອື່ນໆທີ່ໄດ້ນຳໃຊ້ເຊື້ອໄຟຟອສສົກ (fossil fuel) ຫຼື ເສດໄມ້ເປັນເຊື້ອໄຟ.

ຈຸດາດີ	ຈຸດອ່ອນ
<ul style="list-style-type: none"> <li>- ມູນຄ່າໃນການຕິດຕັ້ງບໍ່ສູງ</li> <li>- ບໍ່ມີພາກສ່ວນທີ່ຄ່ອນໜັງ, ສະນັ້ນ ຈຶ່ງບໍ່ມີຄ່າໃຊ້ຈ່າຍໃນການບໍ່ລູງຮັກສາຫຼາຍ</li> <li>- ຄວາມດັນບໍ່ສູງ</li> <li>- ອຸນຫະພູມ ແລະ ຄວາມດັນ ແມ່ນຂຶ້ນຢູ່ກັບວັດສະດຸ ທີ່ນຳໃຊ້ໃນການກໍ່ສ້າງ</li> <li>- ໃຊ້ເນື້ອທີ່ບໍ່ຫຼາຍ</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- ປະສິດທິພາບໃນການດັກຈັບ PM ຕ່ອນຂ້າງຕໍ່າ, ໂດຍສະເພາະ ອະນຸພາກ ທີ່ມີຂະໜາດນ້ອຍກວ່າ 10 ນຸມໂຄຣອນ (<math>\mu\text{m}</math>)</li> <li>- ບໍ່ສາມາດັກຈັບວັດສະດຸທີ່ມີຄວາມໝງວ</li> <li>- ລະບົບທີ່ມີປະສິດທິພາບສູງ ຈະເຮັດໃຫ້ເກີດມີບັນຫາກ່ຽວກັບຄວາມດັນທີ່ສູງຂຶ້ນ</li> </ul>

### 2.3 ລະບົບຖິງຟິນເຕີ (Fabric Filter ຫຼື Baghouse)

ນຳໃຊ້ເພື່ອຄວບຄຸມອະນຸພາກ (PM) ລວມທັງອະນຸພາກທີ່ມີຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງມ້ອຍກວ່າ ຫຼື ເທົ່າກັບ 10 ໄມໂຄໂອນ ( $\mu\text{m}$ ) ຫຼື PM10, ອະນຸພາກທີ່ມີຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງມ້ອຍກວ່າ ຫຼື ເທົ່າກັບ 2.5 ໄມໂຄໂອນ ( $\mu\text{m}$ ) ຫຼື PM2.5, ແລະ ມິນລະພິດຫາງທີ່ເປັນສານອັນຕະລາຍ (hazardous air pollutants – HAPs) ເຊິ່ງຢູ່ໃນຮູບຂອງອະນຸພາກ ເຊັ່ນ: ບັນດາໄລຫະຕ່າງໆ (ຢີກເວັ້ນ ສານບາຫຼອດ, ເຊິ່ງຫຼັກງາງແມ່ນການປ່ອຍອອກາມໃນຮູບຂອງ ອາຍລະເຫີຍ). ການອອກແບບໃນປັດຈຸບັນແມ່ນມີປະສິດທິພາບໃນການຄວບຄຸມໄດ້ເຖິງ 99% ຫາ 99.9%, ເຊິ່ງໃນເມື່ອກ່ອນ ປະສິດທິພາບແມ່ນບໍ່ຄົງທີ່ ເຊິ່ງຈະໝັ້ງຕຶງໄປມາຢູ່ລະຫວ່າງ 95% ຫາ 99.9%. ໂດຍປະສິດທິພາບໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດຫາງ ແມ່ນຂຶ້ນກັບຫຼາຍປັດໃຈ ລວມມີການກອງການໄຫ້ເຊົ້າມາຂອງອາຍແກ້ສ, ຄຸນລັກສະນະຂອງອະນຸພາກ, ຄຸນລັກສະນະຂອງວັດສະດຸທີ່ໃຊ້ເຮັດຟິນເຕີ, ແລະ ຂະບວນການໃນການທໍາຄວາມສະອາດອະນຸພາກທີ່ຕິດຄ້າຢູ່ໃນລະບົບ. ເຊິ່ງທົ່ວໄປແລ້ວປະສິດທິພາບຂອງລະບົບຈະເພີ່ມຂຶ້ນດ້ວຍການເພີ່ມອັດຕາການໄຫ້ຂອງອາຍແກ້ສ ແລະ ຂະໜາດຂອງອະນຸພາກ.

ລະບົບ fabric filter ສາມາດຄວບຄຸມມິນລະພິດຫາງອາກາດໄດ້ຢ່າງມີປະສິດທິພາບ ໃນຫຼາຍໆປະເພດໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ, ໂດຍທົ່ວໄປຈະນີຍິມໃຊ້ໃນອຸດສາຫະກຳເຊັ່ນ: ໂຮງງານອຸດສາຫະກຳທີ່ມີໜັ້ນຕົ້ມ (boiler) ແບບໃຊ້ຕ່ານຫີນ, ອຸດສາຫະກຳເຫຼັກ, ອຸດສາຫະກຳຊີມັງ ແລະ ອິ່ນງ. ເຊິ່ງໂດຍລວມ ລະບົບ fabric filter ແມ່ນສາມາດໃຊ້ກັບຂະບວນການທີ່ເຮັດໃຫ້ເກີດມີ PM.



ຮູບທີ 3: ຖິງຟິນເຕີ (fabric filter)

(ຮູບພາບຈາກ: <https://www.baghouse.com/dust-collector-filters-for-you/>)

#### ຈຸດຕິຂອງລະບົບ fabric filter

ລະບົບແມ່ນມີປະສິດທິພາບສູງໃນການຄວບຄຸມອະນຸພາກທີ່ເປັນແບບຫຍາບ (coarse) ແລະ ແບບລະອຽດ (fine), ມີຄວາມທິນທານຕໍ່ສະພາບຄວາມປ່ຽນແປງຂອງອາຍແກ້ສທີ່ເຂົ້າສຸ່ລະບົບ. ອາກາດທີ່ອອກຈາກລະບົບແມ່ນມີຄວາມສະອາດ ແລະ ສາມາດໝູນກັບເອົາມາໃຊ້ໃນລະບົບຄືນໄດ້ ເພື່ອເປັນການປະຢັດພະລັງງານ. ສ່ວນປະກອບຂອງລະບົບບໍ່ມີບັນຫາເລື່ອງການຖືກກັດ (corrosive) ແລະ ເປັນຂີ້ໜຽງ, ການທໍາງານຂອງລະບົບບໍ່ມີຄວາມຊັບຊ້ອນ. ບໍ່ຄືກັນກັບລະບົບແບບ ESP, ເຊິ່ງລະບົບແບບ fabric filter ບໍ່ມີການໃຊ້ໃໝ່ແຮງສູງ, ນອກຈາກນີ້ການບໍາລຸງຮັກສາກໍມີຄວາມງ່າຍດາຍ ແລະ ບັນດາຝູນລະອອງທີ່ສາມາດຕິດໄຟໄດ້ກໍ່ຖືກເກັບມ້ຽນໄວ້ໄດ້ຢ່າງເໝາະສິມ.

## ចុះចំណាំលក្ខណៈ

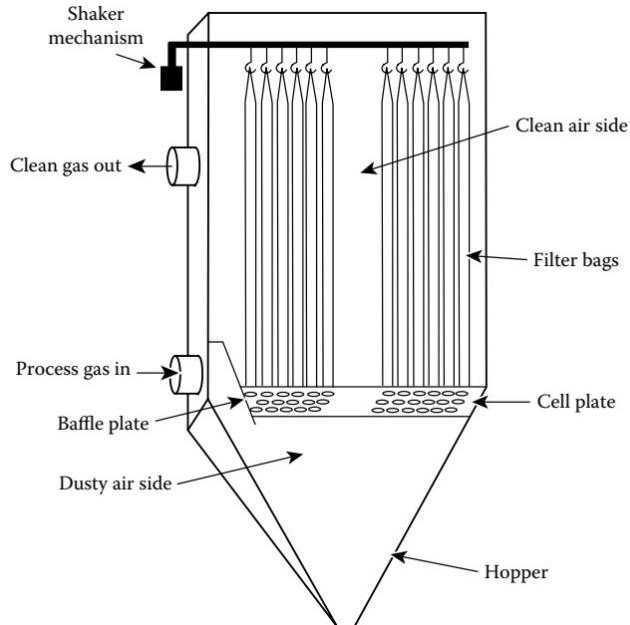
ទុនបានមុនខែមីនា 290°C និងជាប័ណ្ណតែងតាំងបានថាបានជាប្រចាំថ្ងៃ ដែលជាប្រចាំសប្តាហើយ ដូចនេះ ត្រូវបានបញ្ចូលដោយការបិទបានរបស់ពួកគេ។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។

ដែលបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។

- ធម្មោះ (Mechanical Shaker Cleaned Type)
- ធម្មខាតិត្យ (Reverse-air Cleaned Type)
- ធម្មិនខាតិត្យ (Pulse-jet Cleaned Type)

### 2.3.1 ធម្មោះ (Mechanical Shaker Cleaned Type)

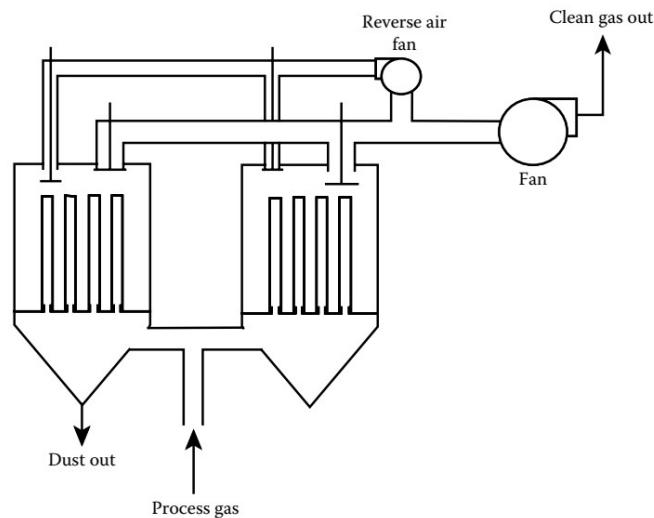
ធម្មោះ មិនមានភាពស្របតាមការងារណាមួយ នៅពេលរួមចាប់ពីការងារមួយទៅការងារទាំងអស់។ ធម្មោះត្រូវបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។ ការបិទបាននឹងបានបង្កើតឡើងឡើងស្មើដូចខាងក្រោម។



ຮູບທີ 4: ແບບສິ້ນ (Mechanical Shaker Cleaned Type)

### 2.3.2 ແບບອາກາດໄຫຼັກບ (Reverse-air Cleaned Type)

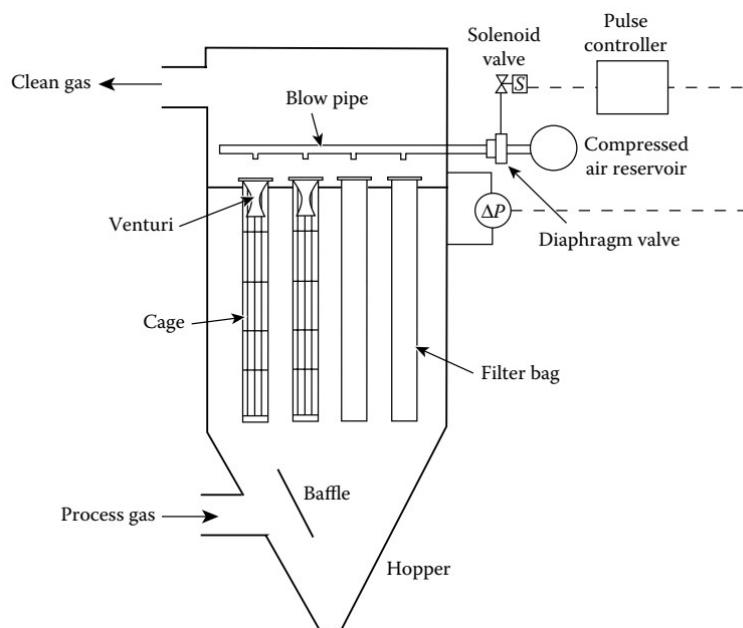
ລະບົບແບບອາກາດໄຫຼັກບ ແມ່ນລະບົບພືນເຕີອີກແບບໜຶ່ງທີ່ໄດ້ຮັບຄວາມນິຍົມ ແລະ ໄດ້ຖືກນຳໃຊ້ຢ່າງກວ້າງຂວາງ ແລະ ມີການພັດທະນາໃນແຕ່ລະໄລຍະ. ລະບົບດັ່ງກ່າວແມ່ນການຮັດໃຫ້ຝຸ່ນ ຫຼື ອະນຸພາກ ທີ່ສະສົມຢູ່ໃນຖົງພືນເຕີ ຫຼຸດອອກ ໂດຍການຍຸດອາກາດທີ່ໄຫຼົງໃນທິດທາງການກັ່ນກອງແລ້ວ ໃຫ້ອາກາດສະອາດໄຫຼັກບ່ານຖົງພືນເຕີໃນທິດທາງຍ້ອນກັບ, ວິທີການຂອງລະບົບນີ້ມີກວິຊາກົບຖົງພືນເຕີ ເຊິ່ງເປີດທີ່ກິນຖົງ ແລະ ປິດໃນສ່ວນເຂົ້າງ



ຮູບທີ 5: ແບບອາກາດໄຫຼັກບ (Reverse-air Cleaned Type)

### 2.3.3 ແບບພື້ນອາກາດ (Pulse-jet Cleaned Type)

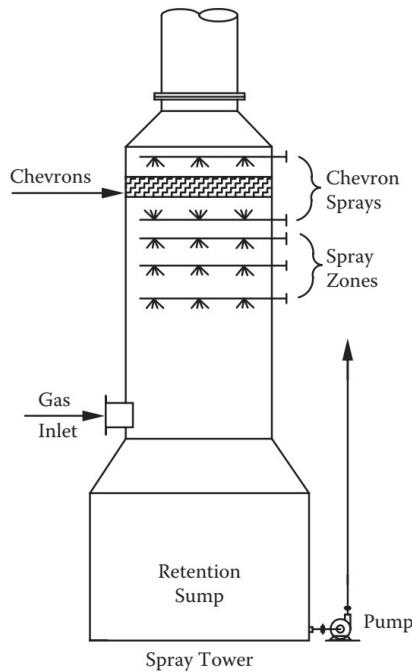
ເມື່ອທຽບກັບ ລະບົບຖືງພື້ນເຕີແບບອື່ນໆ ຕາມທີ່ກ່າວມາຂ້າງເທິງນັ້ນ, ລະບົບແບບພື້ນອາກາດ ທີ່ວ່າເປັນ ລະບົບທີ່ຄ່ອນຂ້າງໃໝ່, ເຊິ່ງໄດ້ມີການນຳໃຊ້ໃນຊ່ວງໄລຍະ 30 ປີທີ່ຜ່ານມາ. ແຕ່ລວມນີ້ມີການນຳໃຊ້ລະບົບນີ້ ແມ່ນ ມິຫຼາຍຂຶ້ນ ເນື່ອງຈາກວ່າມັນສາມາດຮອງຮັບປະລິມານຂອງຝຸ່ນໄດ້ເປັນຈຳນວນຫຼາຍ, ແລະ ນຳໃຊ້ເນື້ອທີ່ໃນ ການຕິດຕັ້ງໜ້ອຍ. ຂະບວນການ ການທຳງານຂອງລະບົບ ແມ່ນໃຊ້ອາກາດທີ່ອັດດ້ວຍຄວາມດັນສູງ (ປະມານ 60 – 120 psi) ເພື່ອເປົ້າຖືງພື້ນເຕີ ເຊິ່ງການອັດອາກາດເຮັດໃຫ້ເກີດແຮງສັ່ນ (shock wave) ເຄື່ອນລົງໄປຕາມ ຖືງພື້ນເຕີ ແລະ ຜັກດັນຝຸ່ນ ແລະ ອານຸພາກ ໃຫ້ຫຼຸດອອກຈາກຖືງພື້ນເຕີ.



ຮູບທີ 6: ແບບພື້ນອາກາດ (Pulse-jet Cleaned Type)

### 2.4 ລະບົບບໍາບັດອາກາດ ແບບປຽກ (Wet Scrubbers)

ເຕັກໂນໂລຊີບໍາບັດແບບປຽກ (wet scrubber) ແມ່ນໃຊ້ໃນການກຳຈັດມິນລະພິດທາງອາກາດ ໂດຍ ອາໄສການປະຕິກິລິປາກັບໂຄດຸອບ (sorbent) ຫຼື ນ້ຳປາ (reagent slurry), ຫຼື ດຸດຊົມຂຶ້ນກັບສານລະລາຍ ທີ່ເປັນຂອງແຫຼວ. ລະບົບນີ້ຫຼັກງານແມ່ນໃຊ້ກັບການດັກຈັບອະນຸພາກ (particulate matter - PM) ລວມທັງ PM ທີ່ມີຂະໜາດນ້ອຍ ຫຼື ເທົ່າກັນກັບ 10 ໄມຄຣອນ(μm) (PM-10) ຫຼື ມີຂະໜາດນ້ອຍກວ່າ ຫຼື ເທົ່າກັບ 2.5 ໄມຄຣອນ(μm) (PM-2.5), ແລະ ມິນລະພິດທາງອາກາດທີ່ເປັນສານອັນຕະລາຍ (hazardous air pollutants – HAPs) ເຊິ່ງຢູ່ໃນຮູບຂອງອະນຸພາກ (PM<sub>HAP</sub>); ແລະ ຄວັນຂອງສານອະນິນຊີ (inorganic fumes), ອາຍ, ແລະ ແກ້ວສ ເຊັ່ນ: ໂຄູມິກອາຊີດ (chromic acid), ໄຮໂດຈົນຊັ້ນໄຟ (hydrogen sulphide), ແອມໂມເນຍ (ammonia), ຄູ້ໄລ (chlorides), ແລະ ຊັ້ນເພີໄດ້ອົກໄຊດ້ (SO<sub>2</sub>). ນອກຈາກນີ້ຍັງສາມາດນຳ ໃຊ້ໃນການຄວບຄຸມບັນດາສານອິນຊີລະເຫີຍ (volatile organic compound – VOCs). ລະບົບບໍາບັດແບບປຽກແມ່ນໃນໃຊ້ໃນການຄວບຄຸມມິນລະພິດທາງອາກາດຈາກການນຳໃຊ້ຕ່ານຫົມ ຫຼື ນ້ຳມັນ ຈາກໂຮງໄຟຟ້າ ຫຼື ໂຮງງານອຸດສາຫະກຳ, ເນື່ອງຈາກມີປະສິດທິພາບໃນການຄວບຄຸມສານ SO<sub>2</sub>. ນອກຈາກນີ້ຍັງໃຊ້ໃນໂຮງງານ ອຸດສາຫະກຳໂລຫະ ເຊັ່ນ: ທອງແຕງ, ຂຶນ, ແລະ ອະລຸມິນຽມ. ແຕ່ນີ້ມີໃຊ້ທີ່ສັດແມ່ນ ໂຮງງານອາຊີດຊຸນພຸຣິກ ຫຼື ທາດຊັ້ນເພີ ເນື່ອງວ່າໃນຂະບວນການຂອງໂຮງງານເຫຼົ້ານີ້ແມ່ນມີ SO<sub>2</sub> ໃນປະລິມານສູງ.



**ຮູບທີ 7: ລະບົບບໍາບັດອາກາດ ແບບປຽກ (Wet Scrubbers)  
Spray-Tower /Spray-Chamber Wet Scrubber**

ຈຸດຄີ	ຈຸດອ່ອນ
<ul style="list-style-type: none"> <li>- ຄວາມດັນຫຼຸດຕໍ່າ</li> <li>- ມີຄວາມສາມາດໃນການຮັບມືກັບຜຸ່ນທີ່ສາມາດຕິດໄຟ ຫຼື ລະເບີດ ໄດ້</li> <li>- ວັດສະດຸ ປະເພດ FRP (fiberglass-reinforced plastic) ທີ່ໃຊ້ໃນການກໍ່ສ້າງ ສາມາດທຶນທານຕໍ່ການຖືກວັດ (corrosive) ໄດ້</li> <li>- ມຸນຄ່າໃນການກໍ່ສ້າງຕໍ່າ</li> <li>- ນໍາໃຊ້ພື້ນທີ່ນ້ອຍ</li> <li>- ສາມາດຕັກຈັບຜຸ່ນ ແລະ ອາຍແກ້ສ</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- ອາດຈະມີບັນຫາໃນການກໍ່ຈັດນ້ຳເສຍ (ຫຼື ຂອງແຫຼວ) ຈາກລະບົບບໍາບັດ</li> <li>- ຖ້າຫາກມີການນໍາໃຊ້ FRP ໃນການກໍ່ສ້າງ, ອາດມີຄວາມບອບບາງຕໍ່ອຸນຫະພູມ</li> <li>- ມີມູນຄ່າໃນການເດີນລະບົບສູງ</li> </ul>

## 2.5 ລະບົບ Electrostatic Precipitator (ESP)

ນໍາໃຊ້ເພື່ອຄວບຄຸມ ອະນຸພາກ (PM), ລວມທັງອະນຸພາກທີ່ມີຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງນ້ອຍກວ່າ ຫຼື ເທົ່າກັບ  $10 \text{ } \mu\text{m}$  ພົມ (PM10), ອະນຸພາກທີ່ມີຂະໜາດເສັ້ນຜ່າສູນກາງນ້ອຍກວ່າ ຫຼື ເທົ່າກັບ  $2.5 \text{ } \mu\text{m}$  ພົມ (PM2.5), ແລະ ມີນລະພິດທາງອາກາດທີ່ເປັນສານອັນຕະລາຍ (hazardous air pollutants – HAPs) ເຊິ່ງຢູ່ໃນຮູບຂອງອະນຸພາກ ເຊັ່ນ: ບັນດາໂລຫະຕ່າງໆ (ຍົກເວັ້ນ ສາມບາຫຼວດ, ເຊິ່ງຫຼັກງາງແມ່ນການປ່ອຍອອກມາໃນຮູບຂອງ ອາຍລະເຫີຍ). ການອອກແບບໃນປັດຈຸບັນແມ່ນມີປະສິດທິພາບໃນການຄວບຄຸມໄດ້ເຖິງ 99% ຫາ 99.9%, ເຊິ່ງໃນເມື່ອກ່ອນ ປະສິດທິພາບແມ່ນບໍ່ຄົງທີ່ ເຊິ່ງຈະເຫັນຕິງໄປມາຢູ່ລະຫວ່າງ 95% ຫາ 99.9%. ມີຫຼາຍປັດໃຈທີ່ກ່ຽວພັນກັບປະສິດທິພາບຂອງລະບົບ ESP, ໃນນັ້ນ ຂະໜາດຂອງລະບົບ ແມ່ນມີຄວາມສໍາຄັນ ເພາະວ່າມັນຈະກ່ຽວພັນເຖິງໄລຍະເວລາທີ່ໃຊ້ໃນການບໍາບັດ (ຊ່ວງໄລຍະເວລາຂອງອະນຸພາກທີ່ຢູ່ໃນລະບົບ ESP ດິນປານໃດ ໂອກາດທີ່ອະນຸພາກເຫຼົ່ານັ້ນຈະຖືກດັກຈັບກໍຈະມີສູງຂຶ້ນເທົ່ານັ້ນ), ມອງຈາກນີ້ ການ

ເພີ່ມຄວາມແຮງຂອງສະຫນາມແມ່ນເຫັນກໍ ກໍເປັນອີກວິທີໜີ້ທີ່ຊ່ວຍເພີ່ມປະສິດທິພາບຂອງລະບົບ ESP. ບັດໃຈອື່ນໆ ແມ່ນປະກອບມີ ແຮງຕ້ານຂອງຝຸ່ນ, ອຸນຫະພູມຂອງອາຍແກ້ສ, ອົງປະກອບຂອງສານເຄມີ (ຂອງຝຸ່ນ ຫຼື ອາຍແກ້ສ), ແລະ ຂະໜາດຂອງອະນຸພາກ.

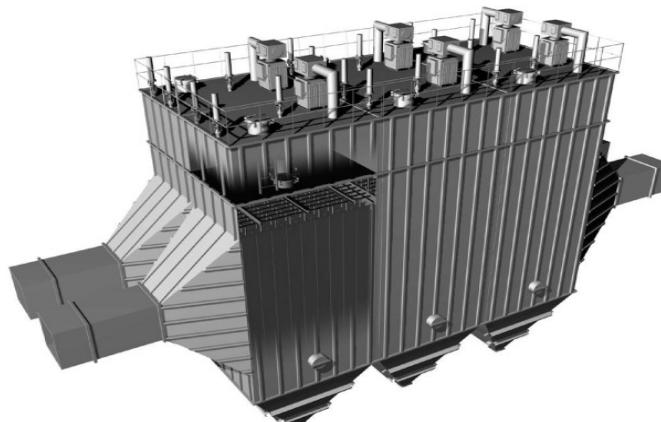
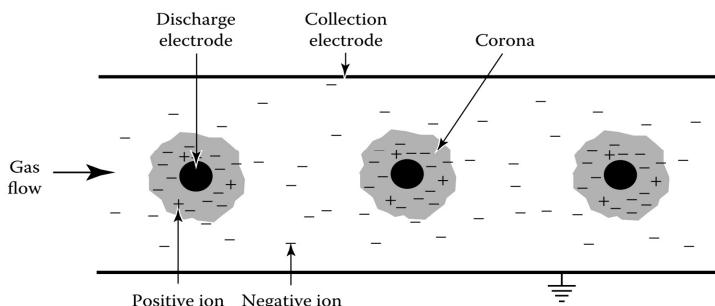
ລະບົບ ESP ໂດຍຫົວໄປໃຊ້ກັບປະເພດໂຮງງານອຸດສາຫະກຳທີ່ນຳໃຊ້ໜັ້ນ (boiler) ທີ່ໃຊ້ຕ່ານຫີນຫຼື ເຊື້ອໄຟຟອສຊີວຕ່າງໆ (fossil fuel), ອຸດສາຫະກຳເຄມີ, ອຸດສາຫະກຳກໍາກັ້ນນໍ້າມັນ, ອຸດສາຫະກຳໄລທະ, ໂຮງງານຊີມັງ, ໂຮງງານຜະລິດເຢືອໄມ້ ແລະ ເຈັຍ, ເຕົາເຜົາຂີ້ຫຍື້ອ, ແລະ ອື່ນໆ.

### ຈຸດທີຂອງລະບົບ ESP

ເນື່ອງຈາກລະບົບ ESP ແມ່ນໃຊ້ດັກຈັບອະນຸພາກສະເພາະເຈະຈີງທີ່ຈະຕ້ອງກຳຈັດ ແລະ ແກ້ສຂອງເສຍຈຳນວນຫຼື, ສະນັ້ນຈຶ່ງເຮັດໃຫ້ມີການນຳໃຊ້ພະລັງງານໜ້ອຍ ແລະ ມີມູນຄ່າ ການດຳເນີນງານຕໍ່າ. ລະບົບມີປະສິດທິພາບສູງໃນການດັກຈັບອະນຸພາກທີ່ມີຂະໜາດນ້ອຍ, ສາມາດອອກແບບໃຫ້ສາມາດທຶນກັບອາຍຮ້ອນໄດ້ຮອດ  $700^{\circ}\text{C}$ , ສາມາດເຮັດວຽກໄດ້ ພາຍໃຕ້ ຄວາມດັນສູງ ຫຼື ສະພາບສູນຍາກາດ. ສາມາດຮອງຮັບການໄຫຼຂອງອາຍແກ້ສໃນປະລົມານຫຼາຍໄດ້.

### ຈຸດອ່ອນຂອງລະບົບ

ລະບົບ ESP ມີຕົ້ນຫີນໃນການຕິດຕັ້ງສູງ, ຊື້ນສ່ວນອຸປະກອນມີລາຄາແພງ, ອາດຈະມີການຖືກກັດເຊະເນື່ອງຈາກອາກາດທີ່ມີສະພາບເປັນກິດ ແລະ ການຮື່ວຂຶ້ນ. ລະບົບ ESP ບໍ່ແທດໝາຍໃນການໃຊ້ກັບຂະບວນການທີ່ມີຄວາມແປປວນຢ່າງຮຸນແຮງຂອງການໄຫຼຂອງອາຍແກ້ສ ເຊັ່ນ: ອັດຕາການໄຫຼ, ອຸນຫະພູມ, ອົງປະກອບຂອງອະນຸພາກ ແລະ ອາຍແກ້ສ, ແລະ ການສະລິມຂອງອະນຸພາກ. ລະບົບ ESP ຍັງມີຄວາມຫຼຸງຍາກໃນການຕິດຕັ້ງ ໃນສະພາບພື້ນທີ່ ທີ່ຈໍາກັດ ເນື່ອງຈາກວ່າລະບົບກົນເນື້ອທີ່ຫຼາຍ. ອະນຸພາກບາງຊະນິດແມ່ນບໍ່ສາມາດດັກຈັບໄດ້ເນື່ອງຈາກວ່າມີຄວາມຕ້ານສູງ ຫຼື ຕໍ່ຫຼາຍ. ເນື່ອງຈາກລະບົບມີໄຟຟ້າແຮງສູງສະນັ້ນຈຶ່ງມີຄວາມສ່ຽງຕໍ່ພະນັກງານຜູ້ເຂົ້າໄປສ້ອມແປງ ແລະ ດູແລລະບົບ.



ຮູບທີ 8: ລະບົບ Electrostatic Precipitator (ESP)



ຕິດຕໍ່ສອບຖາມເພີ່ມຕື່ມ  
ກົມຄວບຄຸມ ແລະ ຕິດຕາມກວດການມົນລະພິດ  
ກະຊວງຊັບພະຍາກອນທຳມະຊາດ ແລະ ສິ່ງແວດລ້ອມ  
ເບີໂທ: 85621 243701