



ສາທາລະນະລັດ ປະຊາທິປະໄຕ ປະຊາຊົນລາວ
ສັນຕິພາບ ເອກະລາດ ປະຊາທິປະໄຕ ເອກະພາບ ວັດທະນະຖາວອນ

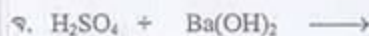
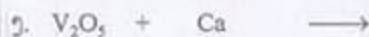
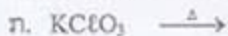
ກະຊວງສຶກສາທິການ ແລະ ກິລາ
ກົມມັດທະຍົມສຶກສາ

ຫົວບົດສອບເສັງແຂ່ງຂັນນັກຮຽນຕັ້ງຊັ້ນມັດທະຍົມສຶກສາຕອນຕົ້ນ
ລະດັບຊາດປະຈຳສົກຮຽນ 2016-2017

ວິຊາ: ເຄມີສາດ

ເວລາ: 120 ນາທີ

1. ນັກຮຽນມີຫຼອດທົດລອງຢູ່ 2 ຫຼອດ, ຫຼອດໜຶ່ງ ບັນຈຸທາດລະລາຍອາຊິດ ແລະ ອີກຫຼອດໜຶ່ງບັນຈຸທາດລະລາຍບາເຊີ. ຖ້າອາຈານສອນເອົາເຈ້ຍລິດມັດສີແດງໃຫ້ນັກຮຽນຈະທົດສອບແນວໃດ ຈຶ່ງຈະຮູ້ວ່າຫຼອດທົດລອງໃດບັນຈຸທາດລະລາຍໃດ?
2. ເມື່ອນໍາເອົາທາດ B ໃສ່ລົງໃນຫຼອດທົດລອງທີ່ບັນຈຸທາດ A ປາກົດວ່າມີກາສເກີດຂຶ້ນ ແລະ ເມື່ອຜັບເອົາກາສນີ້ໄປຈຸດໄຟຈະເກີດມີສຽງ. ຖາມວ່າທາດ A ແລະ B ຄວນຈະເປັນທາດໃດ? ແລະ ກາສທີ່ເກີດຂຶ້ນນັ້ນແມ່ນກາສໃດ?
3. ຈົ່ງຕື່ມ ສົມຜົນປະຕິກິລິຍາລຸ່ມນີ້ໃຫ້ຄົບຖ້ວນ ພ້ອມທັງຊັງຊາ ແລະ ບອກຊະນິດຂອງປະຕິກິລິຍາເຄມີ:



4. ອ່ານຊື່ທາດທີ່ມີສູດເຄມີລຸ່ມນີ້:

ກ. $H_2Cr_2O_7$ ຂ. $Fe_2(SO_4)_3$ ຄ. $KMgPO_4$ ງ. $HClO_4$ ຈ. Na_2SiO_3 ສ. $Ca(OH)_2Cl$

5. ຈາກປະຕິກິລິຍາການເຜົາໄໝ້ຂອງທາດປະສົມອີໂດຣກາກບອນດັ່ງສົມຜົນ:



ຮູ້ວ່າ B ຄືກາສທີ່ໄດ້ ຈາກການຫາຍໃຈຂອງສິ່ງມີຊີວິດ. ຈົ່ງບອກທາດ A ແລະ ທາດ B ແມ່ນທາດໃດ? ພ້ອມທັງຫາຄ່າ ຂອງ x ແລະ y.

6. ເມື່ອນໍາທາດຕົວຢ່າງ 10 g ທີ່ມີບາລີອອມອິດອິກຊິດ $[Ba(OH)_2]$ ເປັນອົງປະກອບ ມາທໍາປະຕິກິລິຍາກັບອາຊິດຊູນຟູອິກຈະໄດ້ພິກບາລີອອມຊູນຟັດ $(BaSO_4)$. ຈາກນັ້ນນໍາເອົາພິກບາລີອອມຊູນຟັດໄປທໍາປະຕິກິລິຍາກັບກາກບອນຈະໄດ້ບາລີອອມຊູນຟິວ (BaS) 3,38 g ແລະ ກາສກາກບອນໄມໄນອິກຊິດ (CO) . ຈົ່ງຄິດໄລ່ສ່ວນຮ້ອຍຂອງ Ba ໃນທາດຕົວຢ່າງນັ້ນ.

7. ທາດປະສົມ A, B ແລະ C ມີອົງປະກອບຂອງທາດມູນຕາຕະລາງລຸ່ມນີ້:

ທາດປະສົມ	ອັດຕາສ່ວນຮ້ອຍໂດຍມວນສານ			ມວນສານໄມເລກຸນ
	P	O	H	
A	43,66	56,34	-	284
B	-	88,89	11,11	18
C	31,63	65,31	3,06	98

ຈາກການທົດລອງ ເຫັນວ່າ ເມື່ອປະສົມ A 2 ໂມລ ກັບ B 5 ໂມລ ຈະໄດ້ຜະລິດຕະພັນເປັນ C 2 ໂມລ. ຜະລິດຕະພັນທີ່ໄດ້ຈາກການທົດລອງນີ້ມີຈຳນວນຮ້ອຍ?

ໝາຍເຫດ: ໃນການແກ້ໂຈດຂອງຫົວບົດນີ້ ໃຫ້ນໍາໃຊ້ຂໍ້ມູນຕໍ່ໄປນີ້:

H = 1; C = 12; O = 16; P = 31; S = 32; Ba = 137