

ແຜ່ນເຫັນເຄລືອບດົນຸກເປັນວັດທີ່ນຽນໃນການທຳກະປົງອາຫາຣ ປັຈຊັນແນ້ຈະມີວັດທີ່ນີ້ໄໝ
ເລືອກ ກະປົງເຫັນເຫັນເປັນທີ່ນິຍົມຄົງມາເກມວ່າຮ້ອຍລະ 80 ແລະກວ່າຮ້ອຍລະ 70 ຂອງກະປົງເຫັນເປັນຫົນົດ
ເຄລືອບແລຄເກອຣ໌ ທີ່ນີ້ເພື່ອເພີ່ມຄວາມຕ້ານທານກາຮັດກ່ອນຂອງກະປົງເຫັນເມື່ອຕ້ອງໃຫ້ຮ່າງອາຫາຣທີ່ນີ້
ຖຸທົງກັດກ່ອນ ອ່າງໄກ້ຕາມຍັງຄົງພັບປັງຫາກາຮັດກ່ອນຂອງກະປົງເຫັນເຄລືອບແລຄເກອຣ໌ ຈານວິຊັນນີ້
ໄດ້ສຶກສາປັງຫາກາຮັດກ່ອນຂອງກະປົງເຫັນເຄລືອບດົນຸກແລກແລຄເກອຣ໌ທີ່ບໍ່ຈຸວັນຫາງຈະເຫັນນີ້
ເຊື່ອມ ແລະພບວ່າ ຮູ່ປັບກາຮັດກ່ອນທີ່ເກີດເຂົ້າກວ່າຮ້ອຍລະ 80 ເປັນແບບຮູ່ເງິນ ເປັນແບບດົນຸກກັດກ່ອນ
ແລກແບບໄດ້ຟິລົມແລຄເກອຣ໌ຮ້ອຍລະ 15 ແລະຮ້ອຍລະ 5 ຕາມລຳດັບ ບໍລິເວັບທີ່ພັບກາຮັດກ່ອນນາກທີ່ສຸດຄືອ
ນິວັດຄອນກະປົງ ແລະພບທີ່ບໍລິເວັບແນວເຊື່ອມຕ້ານໜ້າ ດະເບີນຝາກະປົງແລກແບບທີ່ຮອຍຕ່ອງອາຫາຣກັບທີ່
ວ່າງໃນກະປົງ ແລະພບວ່າ ຄວາມບົກພ່ອງທີ່ຜົວແລຄເກອຣ໌ເຫັນ ຮູ່ພຽນ ຮອຍເີດ ຮູ່ນາດເລື້ກ ເປັນຈຸດກຳນົດ
ຂອງກາຮັດກ່ອນ ທຳໄໝອາຫາຣທີ່ມີຖຸທົງກັດກ່ອນສົມເຫຼົາໄປກັດກ່ອນໂລກທີ່ດົນຸກກາຍໄດ້ຂັ້ນແລຄເກອຣ໌
ເຄລືອບແລກມີຜົລໃຫ້ກາຮັດກ່ອນຄຸກຄາມຕ່ອງໄປ

ຈານວິຊັນນີ້ໄດ້ວິຊີ່ເຄມີໄຟຟ້າເຮັດກ່ອນຂອງແຜ່ນແລກກະປົງເຫັນເຄລືອບດົນຸກແລກ
ເກອຣ໌ຫົນົດ ພິນອົລິກ- ອົພອກຊີເຮັດໃນ ເພື່ອໄໝໄດ້ຂໍ້ມູນຄວາມເສີ່ງທີ່ຈະເກີດກາຮັດກ່ອນເມື່ອໃຊ້ຈານ ໂດຍ
ທົດສອບໃນສາຮະລາຍດັ່ງແບບຄືອກຮັດຕົກເຫັນເຂົ້າຮ້ອຍລະ 0.2 ໂດຍໃຊ້ເຫັນົດວັດສັກຢີໄຟຟ້າກັດກ່ອນກັບ
ທີ່ໂລສແຕດີກ ໂດຍກາຮັດກ່ອນສັກຢີໄຟຟ້າ 6.5 ໂວລີ້ນ 10 ນາທີສາມາຮັດໄໝຂໍ້ມູນເປັນພົກທີ່ມີຮູ່ປັບສອດ
ຄລັອງກັນກາພັດຍາກາຮັດກ່ອນຫລັງກາຮັດສອບ ພາຣາມີເຕັກຈຳກັດກ່ອນໄລ້ງ່າໂພເທັນທີ່ໂລສແຕດີກ ຄື່ອ ເວລາ
ກ່ອນເກີດພົກ(ວິນາທີ) ຄວາມໜ້າແນ່ນກະແສສູງສຸດ(ແອມແປ່ງ/ໜມ²) ແລະພື້ນທີ່ໄດ້ພົກ (ຄູລອມນົບ² /ໜມ²) ມີ
ຄວາມສັນພັນທີ່ກັບຫ່ວງເວກາກ່ອນເກີດກາຮັດກ່ອນ ຄວາມລຶກຂອງຮູກກັດກ່ອນແລກນາດກາຮັດກ່ອນຕາມ
ລຳດັບ ຈາກພົກສາມາຮັດເຫຼົາໄຝກ ໄກຂອງກາຮັດກ່ອນໄດ້ວ່າ ຂັ້ນເຮັນດັນເປັນກາຮັດກ່ອນຫວັງຫຼຸດແລກວ່າງ ດ້ວຍ
ກາຮັດກ່ອນຄຸກຄາມຄື່ນໜີ້ດົນຸກພສມເຫັນ ແລະຂັ້ນເຫັນເກີດກາຮັດກ່ອນທີ່ເປັນຮູ່ນາດເລື້ກທີ່ລຶກຈົນ
ທະຄູໄດ້

ເມື່ອໃຊ້ເຫັນົດໂພເທັນທີ່ໂລສແຕດີກນີ້ທົດສອບກະປົງເຄລືອບແລຄເກອຣ໌ທີ່ບໍ່ຈຸ່າກັບຫຼາຍ
ໂພດໃນນັ້ນແກລືອແລກຊູ່ປັບຂ້າວໂພດ ພບວ່າ ພາຣາມີເຕັກທີ່ອ່ານໄດ້ຈາກພົກສາມາຮັດໃຊ້ຈົດລຳດັບຄວາມເສີ່ງທີ່ຈະ
ເກີດກາຮັດກ່ອນຂອງຂັ້ນແລຄເກອຣ໌ຫົນົດຕ່າງໆ ໄດ້ໃຊ້ຈົດລຳດັບອ້າຕ່າງກາຮັດກ່ອນຂອງຂັ້ນ
ດົນຸກ ຂັ້ນດົນຸກພສມເຫັນ ແລະຂັ້ນເຫັນໄດ້ ໄດ້ໃຊ້ກຳນາຍຮູ່ປັບສອດກາຮັດກ່ອນທີ່ເຈັດເຂົ້າໄດ້

ສຽງໄດ້ວ່າວິຊີ່ເຄມີໄຟຟ້າເຫັນົດໂພເທັນທີ່ໂລສແຕດີກ ໂດຍກາຮັດກ່ອນສັກຢີໄຟຟ້າ 6.5 ໂວລີ້ນ 10
ນາທີ ສາມາຮັດໃຊ້ແສດງຄຸນກາພຂອງແຜ່ນແລກກະປົງເຫັນເຄລືອບແລຄເກອຣ໌ໄດ້ ແລະເປັນວິຊີ່ທີ່ສາມາຮັດ
ປະຍຸດຕີໃຊ້ໃນກາຮັດກ່ອນຄຸກຄາມພສມ ແລະຄຸນກັດກ່ອນພົກທີ່ໄດ້ກຳນົດໃນໄວ່ງຈາກພົກ ໄວງຈາກ
ພົກກະປົງແລກກະປົງໄວ່ງຈາກພົກທີ່ໄດ້ກຳນົດໃນໄວ່ງຈາກພົກ ໄວງຈາກ

TE 143884

Tinplate is the basic material for making food cans. Despite the increasing use of new alternative materials by the canning industry, tinplate continues to be used in more than 80 % of cases and more than 70 % of tinplate cans are lacquered for increasing the corrosion resistance when using in contact with corrosive food . However, lacquered canned food may occasionally present corrosion problems. In this work ,the corrosion failure of canned aloe vera in syrup was analysis ,the results showed that more than 80 % was pitting corrosion while 15% and 5% were detinning and filiform corrosion ,respectively . The corrossions were found at the bead area ,side seam , lid and head space area . The lacquer surface defects such as pinhole and scratched point were found to be the initiation site of corrosion phenomena by the diffusion of corrosive food to attack tin ,alloy and steel substrate .

Electrochemical methods were applied to investigate the corrosion susceptibility of epoxy – phenolic resin lacquers-coated tinplate and can in contact with 0.2 % citric acid model solution . The techniques used included dynamic corrosion potential, potentiodynamic, galvanostatic, and potentiostatic tests. Potentiostatic tests using 6.5 volts of potential applied for 10 minutes was found to give the best correlation of potentiostatic curves and the corrosion morphology results. Potentiostatic parameters are retention time (second) , maximum current density (A/cm²) and area under peak (C / cm²) were correlated to the retention time before corrosion occur , the pit depth and corrosion quantity, respectively . The corrosion mechanism can be proposed in 2 steps , the pinhole enlargement at the lacquer layer was the initiation step , the propagation step with slow tin dissolution gave broad and shallow pit hole while a deep and narrow pit hole caused by rapid alloy and steel dissolution .

The potentiostatic testing of lacquered cans in contact with tuna , corn seed in saline and corn soup were conducted , the potentiostatic curves parameters were interpreted .It was found that the retention time of the peak can be used to rank the resistance of the lacquer layer to pinhole enlargement. The corrosion current or peak height , anodic charge or peak area can be used to rank the quality of tinplate and steel substrate. The corrosion type (detinning or pitting) can be predicted. In conclusion, the potentiostatic technique by applying 6.5 volts in 10 minutes can be used as Lacquer Coating Test, Tinplate Test and be useful for quality and process development and control in lacquered , can making and food manufacuturings .