



ประกาศเทศบาลตำบลลดอนตรอ

เรื่อง ผลการสรรหาและเลือกสรรบุคคลเพื่อบรรจุและแต่งตั้งบุคคลเป็นพนักงานจ้างทั่วไป
ตำแหน่ง คนงานประจำรถขยะ

ตามที่ได้มีประกาศเทศบาลตำบลลดอนตรอ ลงวันที่ ๒๐ กุมภาพันธ์ ๒๕๖๗ เรื่อง การสรรหาและเลือกสรรหาบุคคลเป็นพนักงานจ้างทั่วไป ประจำปีงบประมาณ พ.ศ. ๒๕๖๗ ในตำแหน่ง คนงานประจำรถขยะ จำนวน ๑ อัตรา นั้น

บัดนี้ การสรรหาและเลือกสรรบุคคลเพื่อบรรจุและแต่งตั้งบุคคลเป็นพนักงานจ้างทั่วไปดังกล่าว ได้เสร็จเรียบร้อยแล้ว เมื่อวันที่ ๑๘ กันยายน ๒๕๖๗ เทศบาลตำบลลดอนตรอ ขอประกาศรายชื่อผู้ผ่านผลการสรรหาและเลือกสรรบุคคลเพื่อบรรจุและแต่งตั้งบุคคลเป็นพนักงานจ้างทั่วไป ตำแหน่ง คนงานประจำรถขยะ และขึ้นบัญชี มีรายชื่อดังนี้

ลำดับที่ ๑ เลขประจำตัวสอบ ๐๑ นายเจริญ พลไชย

ทั้งนี้ ขอแจ้งให้ผู้ที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้ทราบว่า

๑. การขึ้นบัญชีผู้ที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้ชื่นใจไม่เกิน ๑ ปี นับแต่วันที่ประกาศผู้ที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้ เพื่อสังจ้างและแต่งตั้งเป็นพนักงานจ้าง เว้นแต่เทศบาลตำบลลดอนตรอ จะมีการสรรหาและแต่งตั้งบุคคลเพื่อแต่งตั้งเป็นพนักงานจ้างในตำแหน่งเดียวกันนี้อีก และมีการขึ้นบัญชีผู้ได้รับการสรรหาใหม่ ให้ถือว่าบัญชีชื่นใจก่อนเป็นอันยกเลิก

๒. จะแต่งตั้งผู้ที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้ ตามลำดับที่ประกาศขึ้นบัญชีไว้ และเมื่อได้ตรวจสอบแล้วว่าผู้ที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้ ได้เป็นผู้มีคุณสมบัติทั่วไปของพนักงานจ้าง คุณสมบัติเฉพาะตำแหน่งตามที่กำหนด ทั้งนี้หากตรวจสอบแล้วพบว่าผู้ที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้ เป็นผู้ขาดคุณสมบัติไม่ตรงตามที่กำหนดเทศบาล อาจถอนรายชื่อที่ได้รับการสรรหาและเลือกสรรได้

จึงประกาศ ให้ทราบโดยทั่วกัน

ประกาศ ณ วันที่ ๒๐ กันยายน พ.ศ. ๒๕๖๗

(นายวัชร สุขเกื้อย)

นายกเทศมนตรีตำบลลดอนตรอ

19. H_2O_2 (hydrogen peroxide) is a strong oxidant used in bleaching and disinfecting. It decomposes rapidly in the presence of light or heat. The decomposition reaction is second-order in H_2O_2 . If the initial concentration of H_2O_2 is 0.1 M , it will take approximately 10 minutes for the concentration to drop to 0.01 M . What is the rate constant for this reaction?

20. A first-order reaction has a rate constant of 0.05 min^{-1} . If the initial concentration of the reactant is 0.2 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

21. A second-order reaction has a rate constant of $0.02 \text{ L mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

22. A third-order reaction has a rate constant of $0.01 \text{ L}^2 \text{ mol}^{-2} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

23. A fourth-order reaction has a rate constant of $0.001 \text{ L}^3 \text{ mol}^{-3} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

24. A fifth-order reaction has a rate constant of $0.0001 \text{ L}^4 \text{ mol}^{-4} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

25. A sixth-order reaction has a rate constant of $0.00001 \text{ L}^5 \text{ mol}^{-5} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

26. A seventh-order reaction has a rate constant of $0.000001 \text{ L}^6 \text{ mol}^{-6} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

27. An eighth-order reaction has a rate constant of $0.0000001 \text{ L}^7 \text{ mol}^{-7} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

28. A ninth-order reaction has a rate constant of $0.00000001 \text{ L}^8 \text{ mol}^{-8} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

29. A tenth-order reaction has a rate constant of $0.000000001 \text{ L}^9 \text{ mol}^{-9} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

30. A eleventh-order reaction has a rate constant of $0.0000000001 \text{ L}^{10} \text{ mol}^{-10} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

31. A twelfth-order reaction has a rate constant of $0.00000000001 \text{ L}^{11} \text{ mol}^{-11} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

32. A thirteenth-order reaction has a rate constant of $0.00000000001 \text{ L}^{12} \text{ mol}^{-12} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

33. A fourteenth-order reaction has a rate constant of $0.00000000001 \text{ L}^{13} \text{ mol}^{-13} \text{ s}^{-1}$. If the initial concentration of the reactant is 0.1 M , how long will it take for the concentration to decrease to 0.01 M ?

แบบสรุปค่าแนนการสรรหาและเลือกสรรบุคคลเพื่อแต่งตั้งเป็นพนักงานจ้างทั่วไป เทศบาลตำบลดอนตรอ

ตำแหน่ง คุณงานประจำรถชนยะ

เลขประจำตัวสอบ	ชื่อ- สกุล	ค่าแนนความเหมาะสม กับตำแหน่ง ^(สัมภาษณ์) (๑๐๐ ค่าแนน)	การทดสอบด้วยงาน (๑๐๐ ค่าแนน)	ค่าแนนรวม (๒๐๐ ค่าแนน)	หมายเหตุ
๐๑	นายเจริญ พลไชย	๙๘	๗๓/	๑๗๙	ผู้ที่ได้การรับ ^{เลือกสรรและสรรหาเป็น} พนักงานจ้างทั่วไป ตำแหน่ง คุณงานประจำ ^{รถชนยะ}

(นายวัชร สุขเกื้อ)

นายกเทศมนตรีตำบลดอนตรอ

