ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

ตอนที่ 2 แบบจับคู่

คำสั่ง ให้นักเรียนจับคู่ให้ถูกต้อง โดยนำอักษร จากช่องทางขวามือไปใส่ในช่องว่างหน้าข้อ 1 - 20 ให้ถูกต้อง

.....1. PS – Polystyren (ใส แข็ง และเปราะ)

.....2. พอลิเมอร์ของยางธรรมชาติ

.....3. การทำให้ยางมีความยืดหยุ่นสูง

.....4. พอลิเมอร์ที่มีความยืดหยุ่นได้ดีที่สุด

.....5. ยางสังเคราะห์

.....6. ซิลิโคน

.....7. PP - Polypropylene

.....8. LDEP - Low density polyethylene

.....9. โครงสร้างแบบร่างแห

.....10. โครงสร้างแบบโซ่กิ่ง

.....11. HDEP - High density polyethylene

.....12. พลาสติกเทอร์โมเซต

.....13. เทอร์โมพลาสติก

.....14. โฮโมพอลิเมอร์ (homopolymer)

.....15. PET – Poly ethylene terephthalate

.....16. โคพอลิเมอร์ (copolymer)

.....17. ปฏิกิริยาพอลิเมอไรเซชันแบบเติม

.....18. ปฏิกิริยาพอลิเมอไรเซชันแบบควบแน่น

.....19. เติมลงไปเพื่อเป็นสารกันบูด และป้องกันการจับตัวของน้ำยาง

.....20. PVC – Polyvinyl chloride

a. ตลับเทป ไม้บรรทัด ช้อนและภาชนะใส่ขนม

b. ถุงร้อนแบบใส เชือก แห อวน

c. ถุงเย็น ถุงซิป

d. ฉนวนหุ้มสายไฟ ผ้าพลาสติก หนังเทียม ท่อน้ำ

e. ถุงร้อน(แบบขุ่น) ถุงหูหิ้ว ขวดน้ำดื่ม (แบบขุ่น)

f. ขวดน้ำดื่ม (ชนิดใส) ขวดน้ำอัดลม ขวดน้ำมันพืช

g. ไอโซพรีน

h. กระบวนการวัลคาไนซ์เซชัน

i. มีโครงสร้างแบบเส้น

j. ไม่สามารถรีไซเคิลได้

k. นำกลับมาใช้ใหม่ได้

L. แบกกาไลต์และเมลามีน

m. พอลิเอทิลีนชนิดความหนาแน่นต่ำ

n. มอนอเมอร์เพียงชนิดเดียว

o. มอนอเมอร์ต่างชนิดกัน

P. เปลี่ยนพันธะคู่ระหว่าง อะตอมคาร์บอนให้เป็นพันธะเดี่ยว

q. เกิดจากมอนอเมอร์รวมตัวกันทางเคมีได้พอลิเมอร์

r. แอมโมเนีย (NH_3)

s. เอสบีอาร์ (SBR) หรือ สไตรีนบิวทาไดอีน

t. ไม่ว่องไวในการท้าปฏิกิริยาเคมี ท้าให้สลายตัวยาก

LIVEWORKSHEETS