

بسم الله الرحمن الرحيم

الهيئة السودانية للمواصفات والمقاييس

اللجنة الفنية للبلاستيك و المطاط و منتجاتهما

إعادة تدوير البلاستيك: الرؤي و الاهداف

إعداد: د. احمد إبراهيم احمد

يونيو 2009

نبذة عن البلاستيك و استخداماته المختلفة

تعريف:

البلاستيك مصطلح يطلق على عدد من المركبات و البولمرات طويلة السلسلة الجزئية و التي تتمتع بخواص متعددة و متباينة قلما توجد في المواد الأخرى معاً . و كما هو معروف أن البولمرات مركبات طويلة السلسل الجزئية و تفيد في جميع أوجه الحياة , لكن يمكن القول بأن كل البلاستيك بلمرات بينما ليس كل بلمر بلاستيك .

تاريخياً عرف البلاستيك منذ عصور قديمة في شكل المطاط الطبيعي , ولكن صنع الأيونات(المطاط الصلب) كأول بلمر قابل للتشكيل بالحرارة في عام 1851. تلي ذلك الفورملدهيد في 1897 ثم أستات السليلوز في 1927. ما بين عام 1930 - 1940 م شهد العالم ميلاد البولمرات المستخدمة حالياً كالبلاستيك قابل للتشكيل بالحرارة(thermoplastics) مثل: PVC , LDPE , PS .

بعد الحرب العالمية الثانية شهد إمداد المطاط الطبيعي نقصاً حاداً في الدول الصناعية مما شجع التحول للبولمرات الصناعية وزيادة إنتاجها حيث عرفت بقية البولمرات الحالية مثل : HDPE , PET .

ازداد الطلب على البلاستيك في الأسواق العالمية بديلاً للمطاط الطبيعي (إمداد شحيح) و الخشب و الزجاج و المعادن الأخرى (باهظة الثمن) و ذلك بسبب خواص البلاستيك المتنوعة و النادرة مثل:

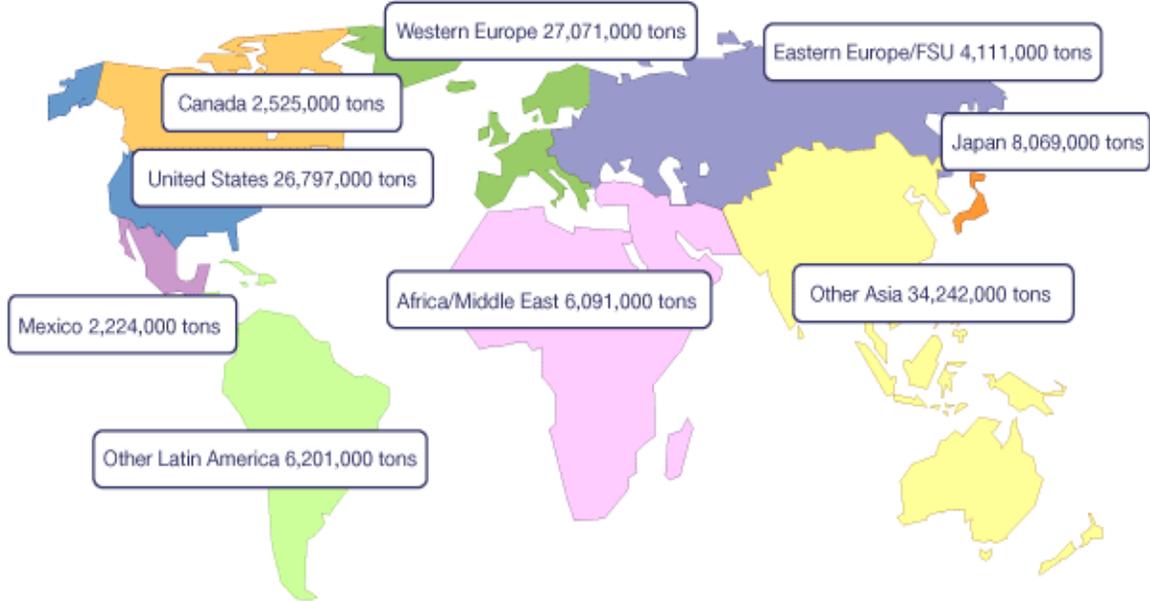
خفة الوزن , مقاومة التآكل , العمر المديد , الجودة المتنوعة , الصلادة التي توفر الحماية , المرونة التي تسهل الاستخدام , قابلية التشكيل لمختلف الأحجام و الأشكال , الشفافية و العتمة معاً , الأمن من مخاطر التشغيل , الثمن الزهيد , قابلية إعادة الاستخدام .

هذه الخواص و غيرها جعلت استهلاك البلاستيك في العالم يزداد يوماً بعد يوم حتى وصل استهلاك العالم في 2000 م إلى 11733100 طن موزعة جغرافياً حسب الجدول أدناه والشكل الذي يليه .

الاقليم	الاستهلاك (مليون طن)
كندا	2.525
الولايات المتحدة الامريكية	26.797
المكسيك	2.224
أمريكا اللاتينية	6.201
أفريقيا و الشرق الأوسط	6.091
أوروبا الغربية	27.071
أوروبا الشرقية	4.111
اليابان	8.069
آسيا	34.242

World Thermoplastic Consumption, 2000

(includes HDPE, LDPE, LLDPE, PP, PS and PVC)



استخدامات البلاستيك المختلفة

تستخدم مركبات البلاستيك حسب خواصها لأغراض كثيرة ومتنوعة وفق مواصفات الاحتياجات المختلفة و لكن يمكن حصر استخدامات البلاستيك إلى خمسة حقول رئيسية و هي:

1. التغليف Packaging

حيث يدخل البلاستيك تقريباً في كل أنواع التغليف في أسواق المستهلكين و المدارس و المستشفيات و لكل الأشياء السائل منها و الصلب الساخن منها و البارد.... الخ . و الخواص المميزة لهذا الاستخدام هي:

خفيف الوزن , صلب , سهل الاستخدام , قليل التكلفة .

2. عالم الفضاء Aerospace

دخل البلاستيك عالم الفضاء بقوة حيث أصبحت الطائرات و السفن الفضائية و المراكب الفضائية تنشى أجزاءها من البلاستيك سواء في الهيكل الخارجي أو في المكونات الداخلية و ذلك للاستفادة من الخواص التالية:

خفيف الوزن , صلب يتحمل الضغط الجوي , إقتصادي في تكلفة البناء , إقتصادي في تكلفة الوقود .

3. البناء و الإنشاءات Constructions and Buildings

يدخل البلاستيك الآن في تشييد كل البنايات المختلفة و متطلبات تجهيزها للأغراض المختلفة حيث يستفاد من خواصه التالية:

عمر مديد **durability** , المرونة العالية للتركيب , الأداء الرفيع , المتانة و قوة التحمل, نسبة المتانة العالية للوزن .

4. النقل Transportation

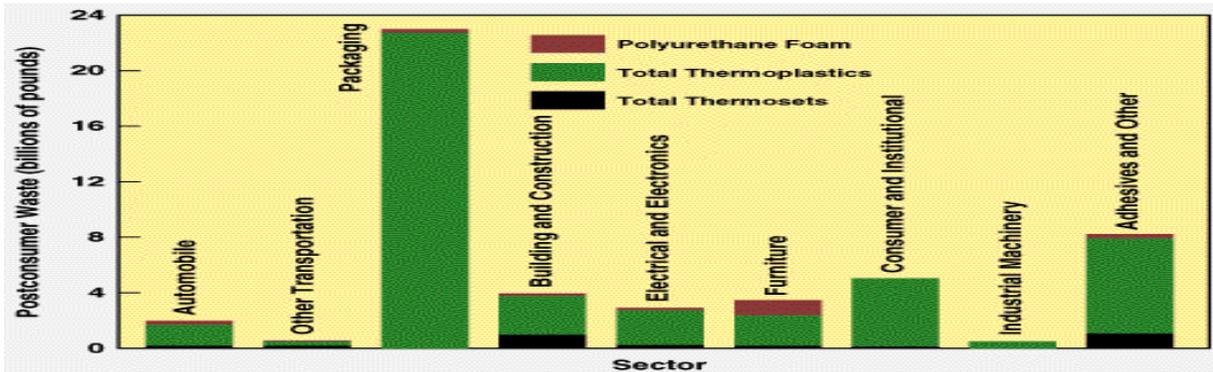
البلاستيك أصبح الآن أحد دعائم النقل في السيارات و الشاحنات و السفن و القوارب و المناطيد الهوائية التي جميعاً تحتوى على البلاستيك في تركيبها و ذلك للاستفادة من الخواص التالية:
عمر مديد , وزن خفيف , مقاومة التآكل و الاستهلاك , توفير الوقود ,



5. الإلكترونيات Electronics

البلاستيك أيضاً يشارك في الثورة الإلكترونية و العولمة حيث لا يخلو قط جهاز أو آلة إلكترونية من البلاستيك لاستغلال الخواص التالية:

وزن خفيف , عزل الحرارة و الكهرباء , التأمين ضد الماء و الأتربة و الصدأ و التآكل... الخ , قلة التكلفة .
و يمكن ملاحظة توزيع استهلاك البلاستيك من الاستخدامات السابقة من الشكل أدناه:



تصنيفات البلاستيك

لذلك يتم تصنيف البلاستيك بعدة طرق و وفق عدة معايير و هي:

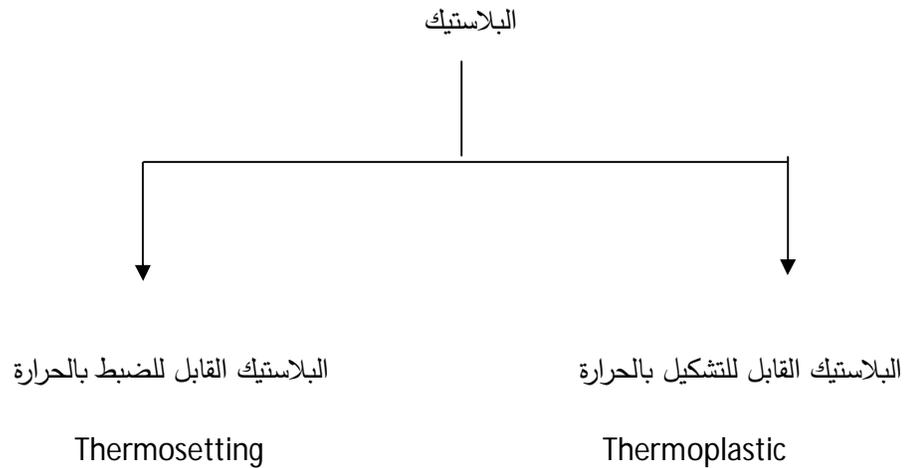
أولاً : التصنيف المبنى على التركيبة الكيميائية

المركبات التي تعرف بالبلاستيك كثيرة و متنوعة و لكن يمكن معرفة بعض تفاصيل هذه المركبات من الملحق رقم(1)



ثانياً : التصنيف الحراري

من حيث تعامل خامة البلاستيك مع الحرارة و استجابتها يتم تصنيف البلاستيك كما يلي:

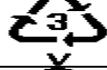
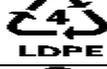
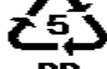
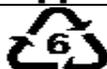


البلاستيك القابل للتشكيل بالحرارة هي المركبات طويلة السلاسل التي تحتوي على مجموعات جانبية ليست مرتبطة بمجموعات في سلاسل أخرى (not cross – linked) مما يجعلها تتصهر بالحرارة و تتجمد بالبرودة بأى عدد من للكرار دون تغييرات كيميائية أثناء المعالجة. عموماً فأن مدى الحرارة المستخدم للانصهار يعتمد على النوع والخواص الفيزيائية المميزة له.

أما البلاستيك القابل للضبط بالحرارة فهي أيضاً مركبات طويلة السلاسل تحتوي على مجموعات جانبية ترتبط بمجموعات أخرى أثناء التشكيل فتصبح معقدة (cross – linked) مما يجعلها لا تتصهر بالحرارة مجدداً وبالتالي إعادة استخدامها صعباً .

ثالثاً : البلاستيك القابل للإعادة (شفرة إعادة الاستخدام - Recycling Code)

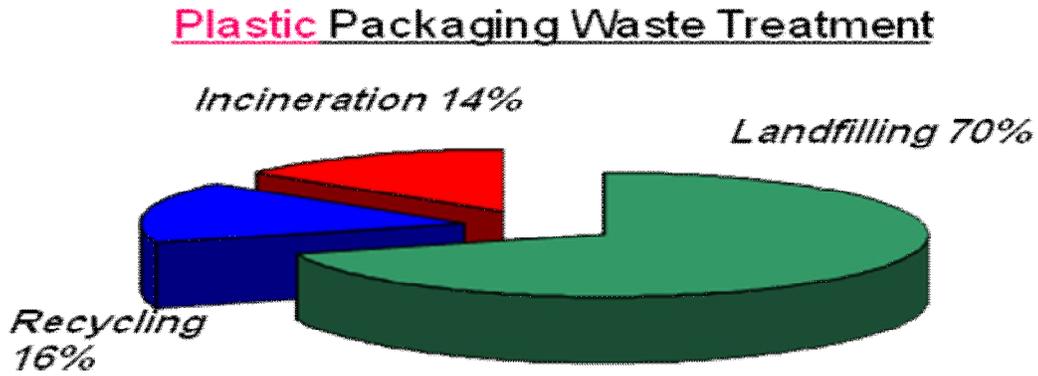
البلاستيك القابل للإعادة تم تصنيفه إلى سبعة مجموعات أعطيت أرقام توضع واضحة في منتج للبلاستيك (مثلاً أسفل زجاجة المشروبات الغازية أو جركانة الزيت) وهذه الأصناف فقط هي التي يمكنك التفكير في إعادة تصنيعها و استخدامها و لئلا ستكون عملية الإعادة غير مضمونة النتائج, الأصناف هي كما في الجدول أدناه:

البلاستيك	الشفرة
(Polyethylene Terephthalate) PET	
(High Density Polyethylene) HDPE	
(Polyvinylchloride) PVC	
(Low Density Polyethylene) LDPE	
(Polypropylene) PP	
(Polystyrene) PS	
OTHERS	

لماذا إعادة استخدام البلاستيك

1. حوالي 200 بليون رطل من البلاستيك تتج سنوياً وللأسف يذهب معظمها إلى باطن الأرض.
2. عند دفن البلاستيك في الأرض يتحلل ببطء يتراوح بين 10 إلى 60 عام مما يعقد خصوبة التربة.
3. الإضافات المستخدمة في تصنيع البلاستيك تعقد من كيفية التخلص منه بالدفن أو الحرق.
4. حرق البلاستيك ليس حلاً إذ يتوقع تحرير غازات ضارة بالبيئة ربما يمتد أثرها لتغيرات فظيعة في مناخ الكرة الأرضية كما حصل في حالة الاحتباس الحراري وثقب طبقة الأوزون.

يمكن أخذ فكرة عن سيناريوهات التخلص من النفايات من الشكل التالي حيث يمثل دفن النفايات النسبة الأكبر



العمليات التي تسبق إعادة الاستخدام

تسبق إعادة استخدام البلاستيك عادة عمليات متعددة و متنوعة الغرض منها دائماً تهيئة المادة المراد إعادة استخدامها . من أهم هذه العمليات الآتى:

أولاً: تجميع البلاستيك collection

يقصد بالتجميع هنا الحصول على المواد البلاستيكية المراد إعادة استخدامها من النفايات و العوادم . تعتبر عملية التجميع من المراحل الصعبة و المكلفة خصوصاً في البلاد و المدن التي لم تضع بعد برامج نشطة لإعادة الاستخدام عبر تحديد محطات تجميع محددة و عبر توعية المستهلكين .

تزيد أهمية التجميع كمرحلة حساسة يراود بها توفير المادة الخام لإعادة الاستخدام و تبنى عليها المراحل القادمة .

عموماً فإن كل نوع من البلاستيك يجب أن تتم معالجته منفصلاً لأغراض إعادة الاستخدام و لكن الذين يقومون بعمليات التجميع لا يمكنهم فرز الأنواع المختلفة من البلاستيك و لذلك يتم التجميع لكل أنواع البلاستيك المتاحة بينما يقوم الذين يريدون إعادة استخدامه بعمليات الفرز للحصول على الأنواع المطلوبة.



ثانياً : الفرز sorting

يقصد بالفرز هنا تقسيم البلاستيك الذي يتم تجميعه لأغراض إعادة الاستخدام إلى أنواعه المختلفة كل على حدى . تأتي أهمية هذه المرحلة فى أن الأنواع المختلفة من البلاستيك لا يمكن معالجتها معاً وقد يتسبب وجود زجاجة واحدة من آل PVC وسط عشرات الآلاف من زجاجات الـ PET فى وسط ساخن لغرض الانصهار من دمار كل الكمية تماماً . يضاف لهذا أن كل نوع من البلاستيك له خواصه المميزة سواءاً كانت حرارية أو ميكانيكية أو كيميائية و التى تفرض ظروف معالجة مختلفة من نوع لآخر. عموماً يتم الفرز بطريقتين إما يدويا أو آلياً ولكل منهما محاسن و مساوي .

الفرز اليدوي

الفرز اليدوي هو الأقدم و المفضل لوحداث إعادة الاستخدام الصغيرة و هو بسيط وسهل و لكنه يتطلب خبرة و إلمام تام بأنواع البلاستيك المختلفة علاوةً على زمن أكثر. تتم الاستفادة هنا من شفرات إعادة الاستخدام ومن معرفة استخدامات الأنواع المختلفة من البلاستيك .

الفرز اليدوي إذن يناسب النفايات التى لم يتغير شكلها بعد استخدامها والتي لم تتشوه أو تتقطع بحيث تساعد الفريريز من تحديد النوع دون مجهود .

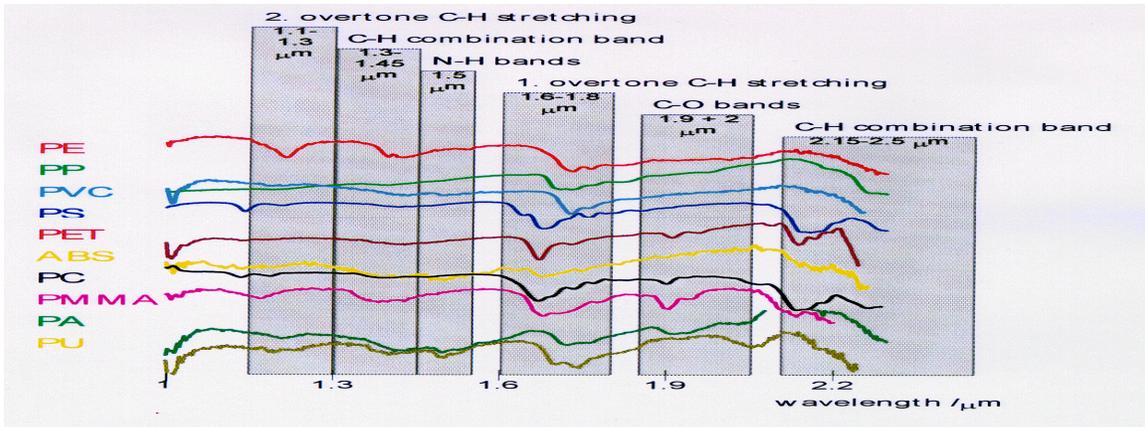


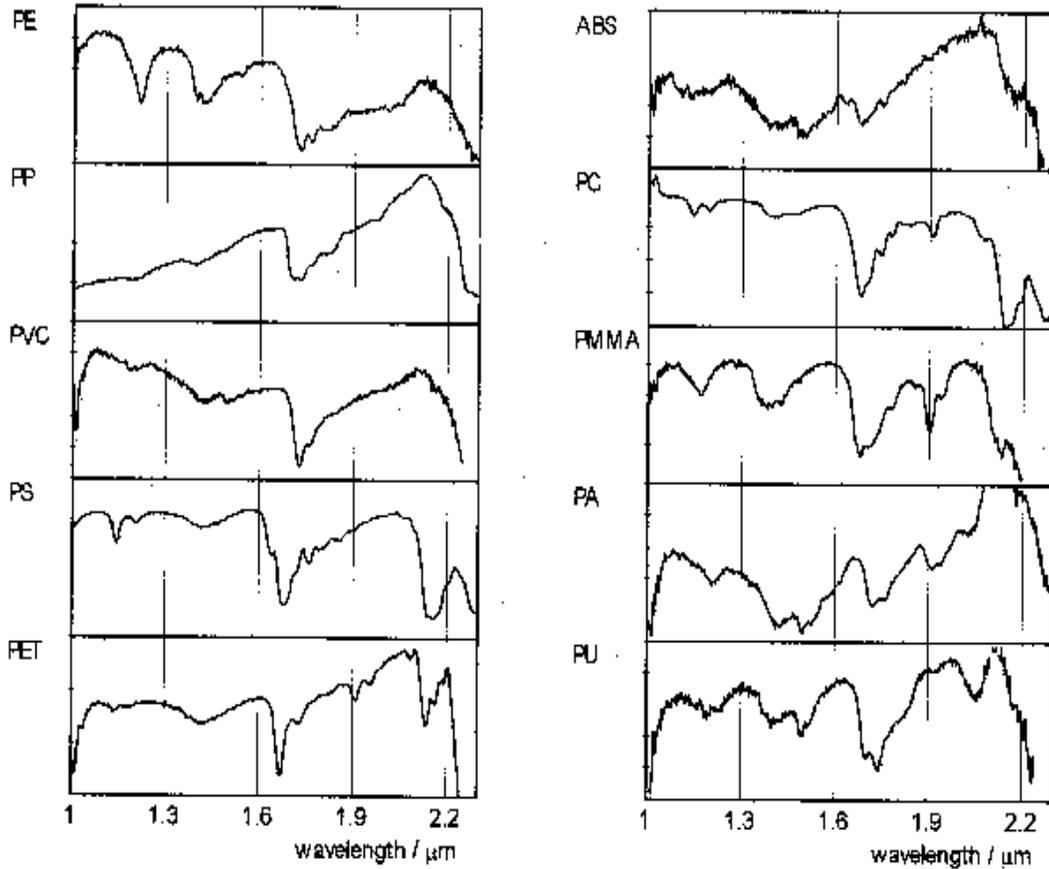
الفرز الآلي

يقصد بالفرز الآلي أن يتم الفرز بشكل آلي وفق صفات أو خواص الأنواع المختلفة المراد فرزها دون تدخل الإنسان في تحديد النوع. يتميز الفرز الآلي بالسرعة و الدقة . يكون الفرز الآلي أنسب للنفايات التي يصعب فرزها يدوياً أو النفايات كبيرة الكمية و التي تكون في شكل لا يعكس استخدامها السابق مثل المطحونة.

من أشهر أشكال الفرز الآلي الفرز المبني على كثافة البلاستيك علماً بأن كل نوع يتميز بكثافة فريدة . يستخدم لهذا الغرض حمام مائي يسمى تنك الطفح (Floatation Tank) و الذي يستطيع أن يفرز مثلاً جزيئات الـ PET من جزيئات الـ PVC وفق الكثافة حيث أن الأول يطفح بينما الثاني يغرق في قاع التنك. هذا النوع من الفرز يكون أنسب لفرز نوعين فقط.

من الأشكال الأخرى في الفرز استخدام الخواص الضوئية optical أو النفاذية transmission و التي تمكن من فرز الأنواع المختلفة وفق التركيبة الكيميائية بشكل دقيق لا لبس فيه كما موضح في الاشكال التالية.





ثالثاً : الغسيل washing

تكون مرحلة الغسيل مرحلة إعدادية ضرورية للبلاستيك بعد فرزها بغرض التخلص من الملوثات المكتسبة أثناء الاستخدام أو التي تصاحبه من النفايات و ذلك لضمان نقاء المادة المراد إعادة استخدامها تجنباً لاي تفاعلات جانبية متوقعة أثناء إعادة الاستخدام خصوصاً في العمليات الحرارية. يتم تصميم عمليات الغسيل وفق المتغيرات التالية: نوع البلاستيك, نوع الملوثات, طريقة إعادة الاستخدام المراد استخدامها, الاستخدام الجديد المتوقع.

رابعاً : الطحن crushing

يقصد بالطحن تقطيت البلاستيك الى جزيئات صغيرة تمكن من إجراء عمليات إعادة الاستخدام (الحرارية و الكيميائية) بشكل سهل و مضمون لان الخامات ذات الحجم الكبير لا تتيح مساحة سطح مناسبة للعمليات الفيزيائية و الكيميائية و كلما صغر الحجم كلما زاد السطح المتعرض للمعالجات .

مرحلة الطحن تعتمد على الطريقة التي ستستخدم لإعادة الإستمخدام و لذلك ليس من الضروري دوماً طحن البلاستيك إلا إذا كان سيتم معالجته حرارياً أو كيميائياً . تستخدم لأغراض الطحن طواحين خاصة لهذا الغرض و التي

غالباً ما تتناسب أكثر من نوع وتعطى أكثر من حجم وفق ضبطها للمطلوب. من حسن الحظ أنه توجد طواحين عديدة في السودان تمكن من طحن البلاستيك لإغراض إعادة الاستخدام منتشرة في كلِّ من بحري و أمدرمان.



خامساً : سيناريوهات إعادة الاستخدام Recycling Models

تستخدم طرق متعددة لإعادة استخدام البلاستيك من أهمها :

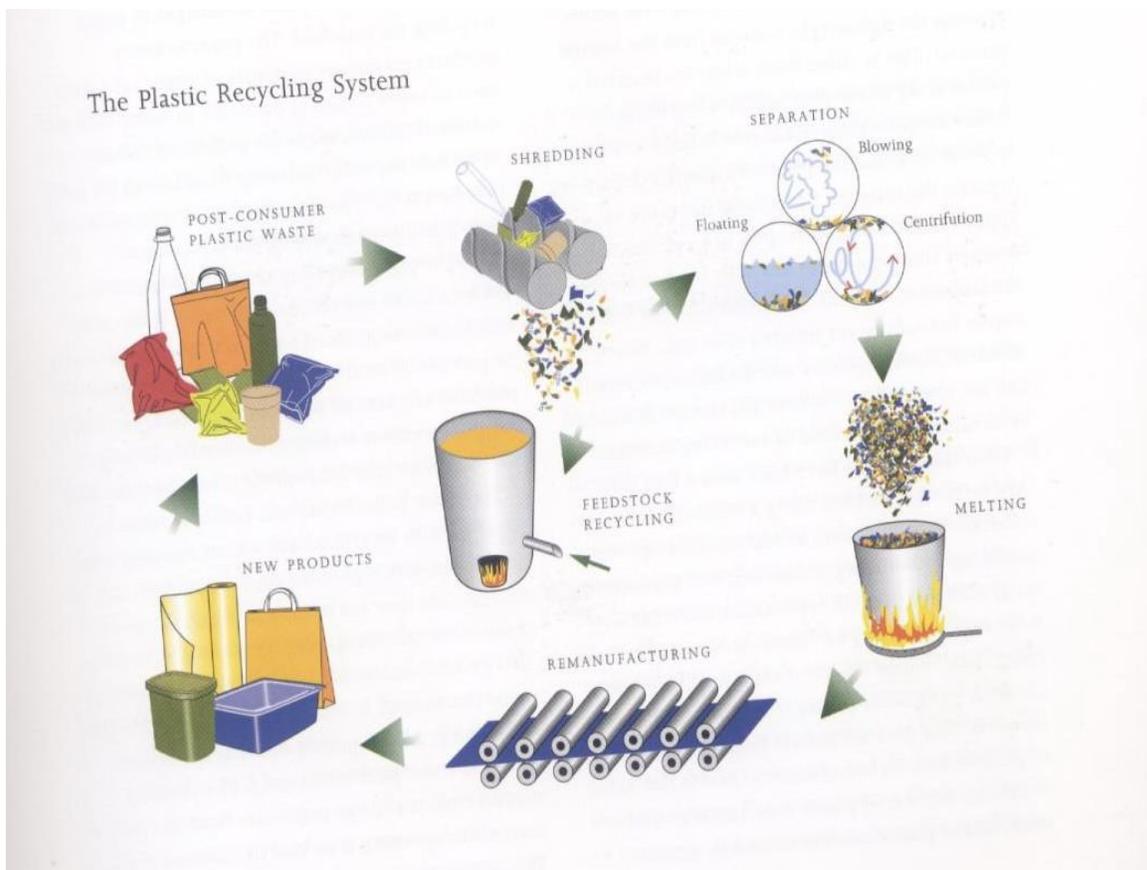
أولاً: الطريقة الأولية لإعادة الاستخدام Primary Recycling Model

في هذه الطريقة يتم إعادة البلاستيك الذي يكون بنفس خواص و جودة الخامة الأساسية ويتم إعادة تشغيله لنفس الغرض الاساسي. هذا بالتأكيد يتطلب أن تكون نفايات البلاستيك المراد إعادة استخدامه أنقى ما يمكن و خالي تماماً من الشوائب المكتسبة. لذلك فإن هذه الطريقة تتطلب جهد أكثر وتكلفة أكبر مما جعل استخدامها للإعادة أندر.

ثانياً : الطريقة الثانوية لإعادة الاستخدام Secondary Recycling Model

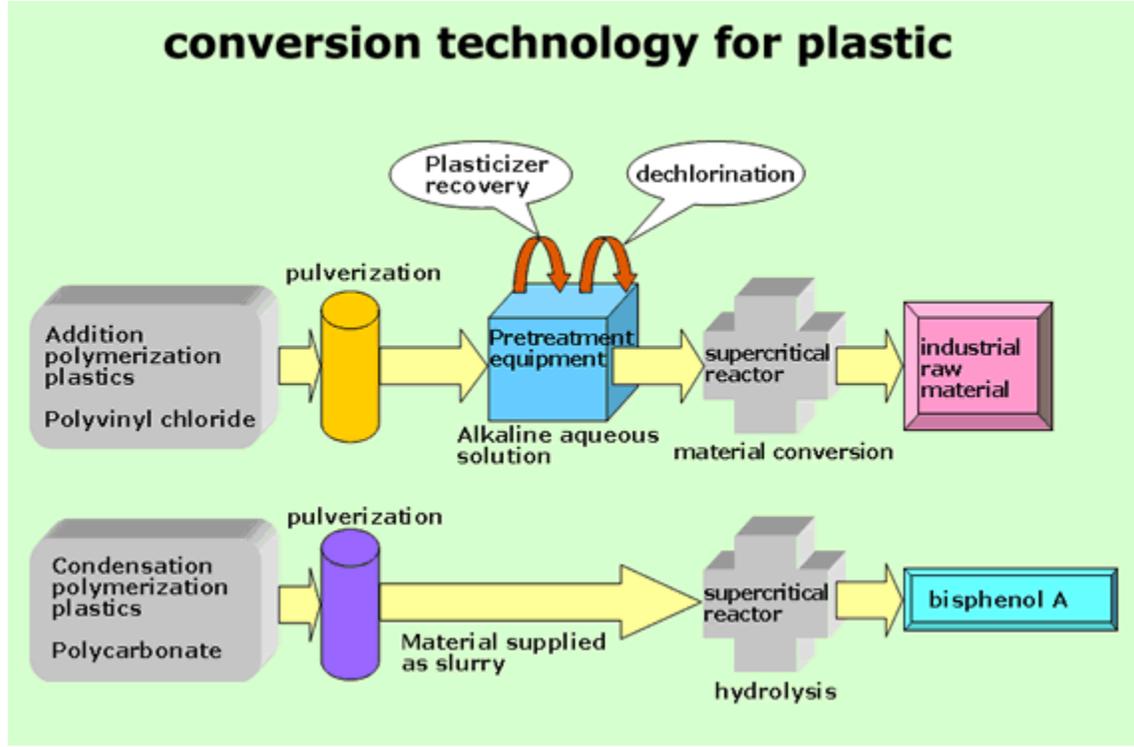
في هذه الطريقة يتم إعادة البلاستيك ذو الجودة الأقل من الأصل لاستخدامات تتناسب مع خواصه الجديدة و التي تنتج من خلط عدد من الأنواع المتوافقة من البلاستيك. عادةً يستخدم البلاستيك المعاد لإغراض يكون فيها بديلاً لخامات أخرى مثل الخشب و الحديد أو المسلح وذلك بسبب انخفاض الخواص الميكانيكية فيه.

الجدير ذكره هنا أن هذه الطريقة هي التي تتم عبرها المحاولات المختلفة لإعادة الاستخدام في المستويات الابتدائية أو التجارية . حيث يتم تجميع نوع أو أكثر ثم يتم إعادته لأغراض جديدة. يمكن أخذ صناعة الأباريق و الصحون و الخلالات و الأمشاط... الخ نماذج لهذه الطريقة.



ثالثاً : الطريقة الثالثة لإعادة الاستخدام. Tertiary Recycling Model.

في هذه الطريقة يتم إعادة البلاستيك إلى مكوناته الكيميائية و إلى وقود. هذه الطريقة تحتاج قطعاً إلى بنيات و قدرات علمية و صناعية مناسبة للوفاء بالأغراض المذكورة مثل المعرفة بالمكونات المراد إعادة تدويرها على الإلمام بالطرق الكيميائية و الفيزيائية المعقدة التي تساعد في فصل هذه المكونات عن بعضها البعض. هذه الطريقة أصبحت تستخدم بازدياد يوماً بعد يوم بعد أن أصبحت مركبات البلاستيك كتاباً مفتوحاً و بعد ما أصبحت الكيمياء الصناعية وسيلة مجرية و دقيقة و مفيدة.



رابعاً : الطريقة الرابعة لإعادة الاستخدام Quaternary Recycling Model

في هذه الطريقة يتم إعادة البلاستيك بحرقه للاستفادة من الطاقة الحرارية المخزونة فيه. هذه الطريقة هي الأكثر شيوعاً و استخداماً لإعادة البلاستيك لسببين هما:

1. المحتوى الحراري للبلاستيك كبير و الاستفادة منه ضرورية أحياناً .
 2. الحرق لا يتطلب وسائل معقدة لإعادة البلاستيك مثل الطرق الثلاثة الأخرى .
- الحرق كطريقة إعادة للبلاستيك يتم في محارق خاصة لهذا الغرض و بمستويين هما:

- **حرق إعادة المكونات الأساسية للبلاستيك** و الذي يمكن من إعادة 80 - 90 % من المكونات في شكل مركبت أولية (غازات) بينما النسبة المتبقية نفايات يتم دفنها. أو حرق للاستفادة من الطاقة الحرارية العالية للبلاستيك لصنع البخار مثلاً .
 - **حرق للتخلص من البلاستيك كنفايات** تلوث البيئة.
- في كلا الحالتين الحرق ينتج ملوثات للهواء و البيئة قد تكون ضارة للبشرية و تتسبب في أضرار بيئية وخيمة ويعزى حرق طبقة الاوزون إلى أسباب مشابهة . هذا الامر أستدعى الباحثين من تطوير طرق ووسائل مستحدثة للحرق تقليلاً للمضار البيئية.



ساساً : طرق إعادة الاستخدام Recycling Methods

1. الطريقة الحرارية الميكانيكية (الصهر بالحرارة و التشكيل ميكانيكي). Thermo mechanical recycling.
2. الطريقة الميكانيكية (تشكيل من دون صهر). Mechanical recycling.
3. الطريقة الكيميائية (تفاعلات لإعادة المكونات الاساسية). Chemical recycling.
4. الطريقة الحرارية (حرق لإعادة المكونات أو الإعدام). Incineration.
5. الطريقة الهندسية (إستخدام هندسى بسيط). Engineering recycling.

ملحق رقم(1) مركبات البلاستيك الأساسية

الاستخدام	الاصلي الكيميائي	المركب
Gears, bearings, cams, housings, conveyors and any number of moving parts in appliances, business machines, etc.	formaldehyde CH ₂ O	Acetal1954
Lighting diffusers; outdoor signs; automobile tail lights; washbasins and sinks; safety shields; furniture (e.g., tables);	Acrylic esters CH ₂ CHCOOR	1936 Polyacrylics
Appliances, automotive parts, pipe, business machines and telephone components.	They are made of three different monomers: acrylonitrile CH ₂ CHCN, butadiene CH ₂ CHCHCH ₂ and styrene C ₆ H ₅ CHCH ₂ , to create a single material that draws on the best properties of all three.	Acrylonitrile-Butadiene-Styrene (ABS) 1948
Knobs, appliance housings, handle toys, packaging, consumer products, and automotive parts, among many other products.	Cellulose[(C ₆ H ₁₀ O ₅) _n]	Cellulosics
Electrical applications, and in bonding, adhesives and coatings products	formaldehyde HCHO melamine C ₃ N ₃ (NH ₂) ₃	Melamine-Formaldehyde
Adhesives, casting resins, potting compounds, and laminating resins.	phenol C ₆ H ₅ OH	Phenolic
Packaging films; trash, garment, grocery and shopping bags; molded house wares; toys; containers; pipe; drums; gasoline tanks; coatings and many others.	ethylene gas C ₂ H ₄	Polyethylene during the World War II years
Packaging, automotive, appliances and carpeting.	propylene CH ₃ CHCH ₂	1957 Polypropylene
Foam cups and containers, protective packaging and building insulation.	styrene C ₆ H ₅ CHCH ₂	Polystyrene after World War II
flooring, wall coverings, pipe, siding, apparel and accessories	vinyl chloride CH ₂ CHCl	1920s Polyvinyl Chloride
Soda bottles and textiles, but they are also used in X-ray film, magnetic tape (audio, video and computer)	PET ethylene glycol [CH ₂ OHCH ₂ OH] dimethyl terephthalate (DMT)	1970s Polyester

