

	Значение в природе	Вред человеку	Пути разложения	Конечный продукт разложения (обезвреживания)	Время разложения	Способ вторичного использования	Наименее опасный способ обезвреживания
Пищевые отходы	ущерб практически не наносят, используются для питания различными организмами	гниющие пищевые отходы – рассадник микробов	используются в пищу разными микроорганизмами	тела организмов, углекислый газ и вода	1 – 2 недели	компостирование	компостирование
Макулатура (бумага, иногда пропитанная воском и покрытая различными красками)	собственно бумага ущерба не наносит; однако краска, которой покрыта бумага, может выделять ядовитые газы	краска может выделять при разложении ядовитые вещества	используются в пищу разными микроорганизмами	перегной, тела различных организмов, углекислый газ и вода, зола	2 – 3 года	переработка на обёрточную бумагу	компостирование
Изделия из натуральных тканей	ущёрга не наносят		используются в пищу некоторыми микроорганизмами	перегной, тела организмов, углекислый газ и вода, зола	2 – 3 года	компостирование	сжигание в условиях, обеспечивающих полноту сгорания
Деревянные изделия	ущёрга не наносят	могут вызвать травмы	используются в пищу некоторыми микроорганизмами	перегной, тела организмов, углекислый газ и вода	несколько десятков лет	переработка на бумагу или древесно-стружечный материал	сжигание
Фольга (алюминий)	ущёрга практически не наносит		под действием кислорода медленно окисляется до оксида алюминия	оксид или соли алюминия	на земле – несколько десятков лет, в пресной воде – несколько лет, в солёной воде – 1-2 года	переплавка	захоронение
Консервные банки (оцинкованное или покрытое оловом железо)	соединение цинка, олова и железа ядовиты для многих организмов. Острые края банок травмируют животных	ранят при хождении босиком. В банках накапливается вода, в которой развиваются личинки кровососущих насекомых	под действие кислорода железо медленно окисляется	мелкие куски ржавчины или растворимые соли железа, цинка и олова	на земле – несколько десятков лет, в пресной воде – около 10 лет, в солёной воде – 1-2 года	переплавка вместе с металлом	захоронение после предварительного обжига

	Значение в природе	Вред человеку	Пути разложения	Конечный продукт разложения (обезвреживания)	Время разложения	Способ вторичного использования	Наименее опасный способ обезвреживания
Металлолом (железо или чугун)	соединения железа ядовиты для многих организмов. Куски металлов травмируют животных	вызывают различные травмы	под действием растворённого в воде или находящегося в воздухе кислорода медленно окисляется до оксида железа	порошок ржавчины или растворимые соли железа	на земле – 1 мм в глубину за 10 – 20 лет, в пресной воде – 1мм в глубину за 3 – 5 лет, в солёной воде – 1 мм в глубину за 1– 2 года	переплавка	вывоз на свалку или захоронение
Банки из-под пива и других напитков (алюминий и его сплавы)	острые края банок вызывают травмы у животных	в банках накапливается вода, в которой развиваются личинки кровососущих насекомых	под действием кислорода медленно окисляется до оксида алюминия	оксид или соли алюминия	на земле – сотни лет, в пресной воде – несколько десятков лет, в солёной воде – несколько лет	переплавка	захоронение
Стеклотара	битая стеклотара может вызывать ранения животных	битая стеклотара может вызывать ранения. В банках накапливается вода, в которой развиваются личинки кровососущих насекомых	медленно растрескивается и рассыпается от перепадов температур; стекло постепенно кристаллизуется и рассыпается	мелкая стеклянная крошка, по виду неотличимая от песка	на земле – несколько сотен лет, в спокойной воде – около 100 лет	использование по прямому назначению или переплавка	вывоз на свалку или захоронение
Кирпичи (обожжённый алюмосиликат)	ущёрба практически не наносит	может наносить травмы	медленно растрескивается и рассыпается от перепадов температур	мелкая кирпичная крошка	на земле – несколько тысяч лет, в спокойной воде – несколько сотен лет, в полосе прибоя – несколько лет	переработка в крошку	захоронение

	Значение в природе	Вред человеку	Пути разложения	Конечный продукт разложения (обезвреживания)	Время разложения	Способ вторичного использования	Наименее опасный способ обезвреживания
Изделия из пластмасс	препятствует газообмену в почвах и водоёмах. Могут быть проглочены животными, что приведёт к гибели последних	пластмассы могут выделять при разложении ядовитые вещества	медленно окисляются кислородом воздуха; медленно разрушается под действием солнечных лучей	углекислый газ и вода	около 100 лет, может быть и больше	пекут, дробят, гранулируют, переплавляют	вторичный пластик
Упаковка для пищевых продуктов (бумага и различные виды пластмасс)	могут быть проглочены животными		медленно окисляются кислородом воздуха; разрушается под действием солнечных лучей	углекислый газ и вода, хлороводород, ядовитые соединения	десятки лет, может быть и больше	не существует	захоронение
Батарейки (цинк, уголь, оксид марганца)	ядовиты для многих организмов	ядовиты для человека	окисляются под действием кислорода	соли цинка и марганца	на земле – около 10 лет, в спокойной воде – несколько лет, в солёной воде – около года	цинк можно использовать в школьной лаборатории для получения водорода, оксид марганца – для получения хлора	переработка
Ртутные лампы (ртуть (пары), стекло, металл, пластик, люминофор)	ядовиты для многих организмов	ядовиты для человека: в каждой - 5 мг ртути - превышение ПДК на 20 кв.м в 150 раз		сульфид ртути, из которого можно снова получить ртуть		пары улавливаются адсорбентами и переводятся в сульфид — природное состояние ртути	переработка