

باب 8



Q 1. مندرجہ ذیل کی وضاحت کریں

صنعتی کیمیا: صنعتی کیمیا مینو فیکچرنگ آرٹ ہے جو مادے کو مفید مقدار میں مفید مواد میں تبدیل کرنے سے متعلق ہے۔

کیمیائی صنعت: کیمیائی صنعت خام مال جیسے پیٹرولیم، پانی، ہوا، معدنیات، فصلوں، دھاتوں اور وغیرہ کو زیادہ قیمتی مصنوعات میں تبدیل کرنے کے لئے ایک ذمہ دار صنعت ہے۔

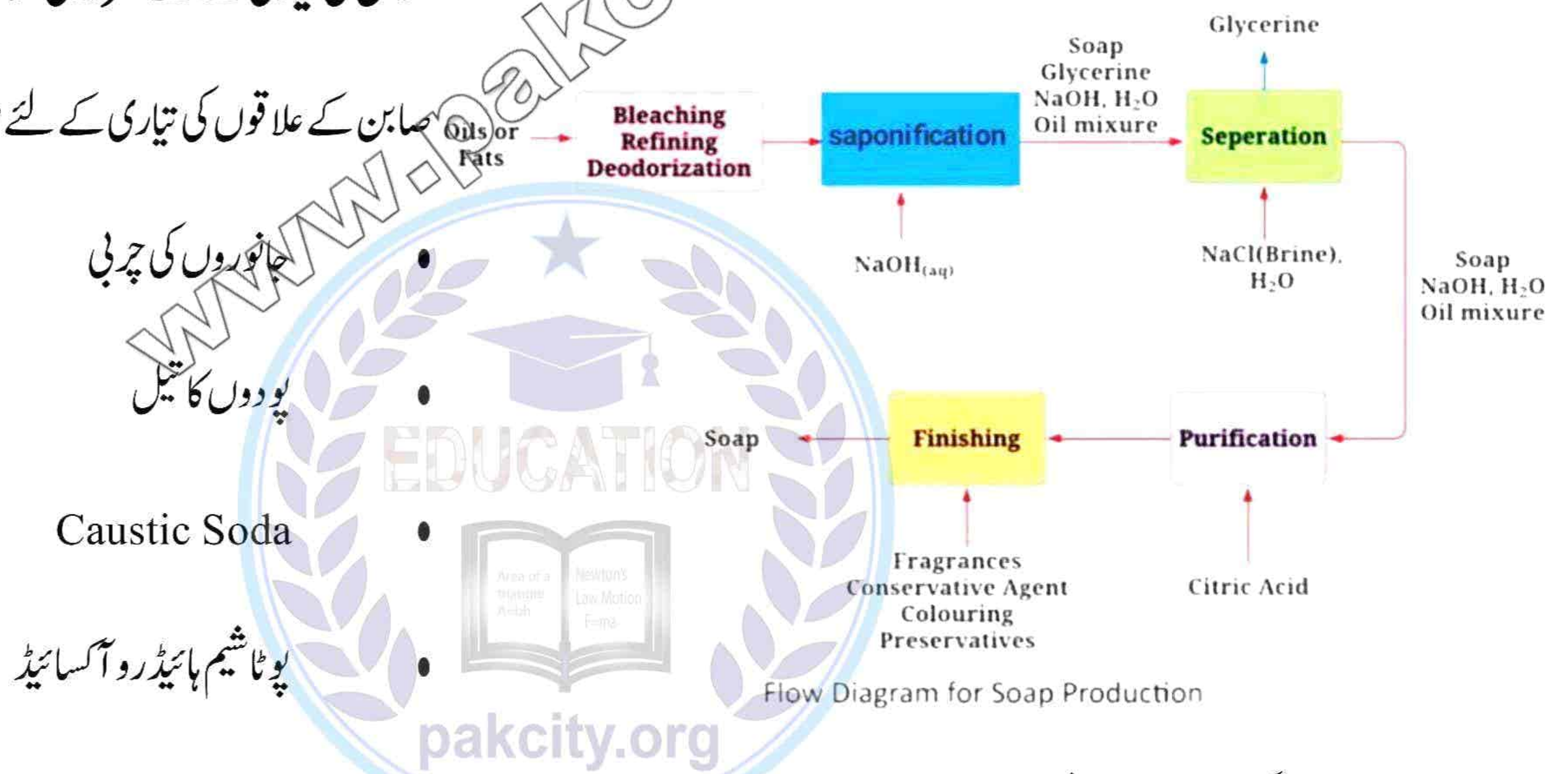
سیپو نیفیکیشن: سیپو نیفیکیشن سوڈیم یا پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ کے ساتھ ٹرائی گلیسرائیڈز کا رد عمل ہے جو گلیسرول اور "صابن" فیٹی ایسڈ نمک بناتا ہے۔

دل اور نرم صابن: جب سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کا استعمال کیا جاتا ہے تو ایک سخت صابن پیدا ہوتا ہے۔ پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ کا استعمال نرم صابن پیدا کرتا ہے۔

Q 2. صابن کی تیاری کے لئے ضروری مواد کا نام اور وضاحت کریں

صابن کی تیاری کے لئے ضروری مواد

صابن کے علاقوں کی تیاری کے لئے ضروری خام مال درج ذیل ہے:



• اجزاء (رنگ، ساخت، خوشبو)

• خراشیں (سیلکا، ٹالک، سنگ مرمر)

جانوروں کی چربی: گایوں سے جانوروں کی چربی کے ٹیلو، جیسے لارڈ، اکثر صابن بنانے کے لئے استعمال ہوتے ہیں۔

پودوں کا تیل: سویا بین کا تیل، جیسے کینولا، صفی، اور سورج مکھی، اکثر ناریل، زیتون اور کھجور جیسے دیگر "بنیادی" تیلوں کے ساتھ مل کر صابن بنانے کی ترکیب کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔

یہ بہت غیر معمولی ہے، لیکن اگر آپ کے پاس یہ ہاتھ پر ہے تو، اسے اپنے صابن کی ترکیب کا 5-15% استعمال کریں۔ یہ ہلکا، نمی والا ہے، اور کم کریمی چمڑا دیتا ہے۔

کاسٹک سوڈا / پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ (الکالی): کاسٹک سوڈا (این اے او ایچ) سیپو نیفیکیشن کا سبب بنتا ہے اور صابن بنانے میں ایک ضروری جزو ہے۔ جب کسی مائع میں سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کے فلیکس یا موتی شامل ہو جاتے ہیں تو، یہ ایک لائی حل تشکیل دیتا ہے۔ یہ حل، جب تیل یا چربی کے ساتھ ملایا جاتا ہے تو، کیمیائی رد عمل کا باعث بنے گا جسے سیپو نیفیکیشن کہا جاتا ہے۔

سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ آج کل صابن کی سیپو نیفیکیشن کے لئے الکالی کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ صابن پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ (کاسٹک پوٹاش) کے ساتھ الکالی کے طور پر بھی تیار کیا جاسکتا ہے۔

اضافی: صابن کی تیاری کے لئے اہم خام مال چربی اور الکالی ہیں۔ دیگر مادے، جیسے آپٹیکل روشن، رنگ، ساخت، خوشبو، پانی نرم کرنے والے، کو ایڈیٹوز کے طور پر جانا جاتا ہے۔

پانی میں گھلنے والی معدنیات جیسے ٹالک، ڈائٹو مسیسز زمین، سلیکا، سنگ مرمر، آتش فشاں راکھ (پیو مس)، چاک، فیلڈ سپار، کوارٹز، اور ریت کو اکثر پاؤڈر کیا جاتا ہے اور صابن یا مصنوعی ڈٹرجنٹ فارمولیشن میں شامل کیا جاتا ہے۔ نامیاتی نوعیت کے جراثیم، جیسے چرا، بھی استعمال کیے جاتے ہیں۔ خراشیں جلد سے چکنائی اور گندگی کو دور کرنے میں مدد کرتی ہیں۔

Q 3. چینی کی تیاری کے لئے ضروری مواد کی فہرست بنائیں

چینی کی تیاری کے لئے ضروری مواد

گنے والوں سے چینی کی تیاری کے لئے درکار خام مال درج ذیل ہے:

• گنے کے موتی

• لیموں

• پانی

Q 4. گنے سے چینی کی تیاری کی وضاحت کریں

گنے سے چینی کی تیاری

گنے سے چینی کی تیاری مندرجہ ذیل مراحل پر مشتمل ہے۔

• کٹائی اور ترسیل

• جوس نکالنا

• وضاحت

• حراستی

• کر سٹلائزیشن

• کر سٹل کی علیحدگی اور خشک ہونا

گنے کی کٹائی اور ترسیل: گنے کی کٹائی عام طور پر سال کے ٹھنڈے مہینوں میں کی جاتی ہے، حالانکہ پورے سندھ میں اس کی کٹائی سال بھر کی جاتی ہے۔ دنیا کی دو تہائی کین کی فصل ہاتھوں سے کٹائی کی جاتی ہے لیکن کچھ ممالک میں یہ عمل مشینوں کے ذریعے بھی کیا جاتا ہے۔ کٹے ہوئے گنے کو فیکٹری میں بہت سے ذرائع اور گاڑیوں کے ذریعہ پہنچایا جاتا ہے، جیسے آکس کارٹ، ٹرک، ریلوے کاریں، یا برج۔

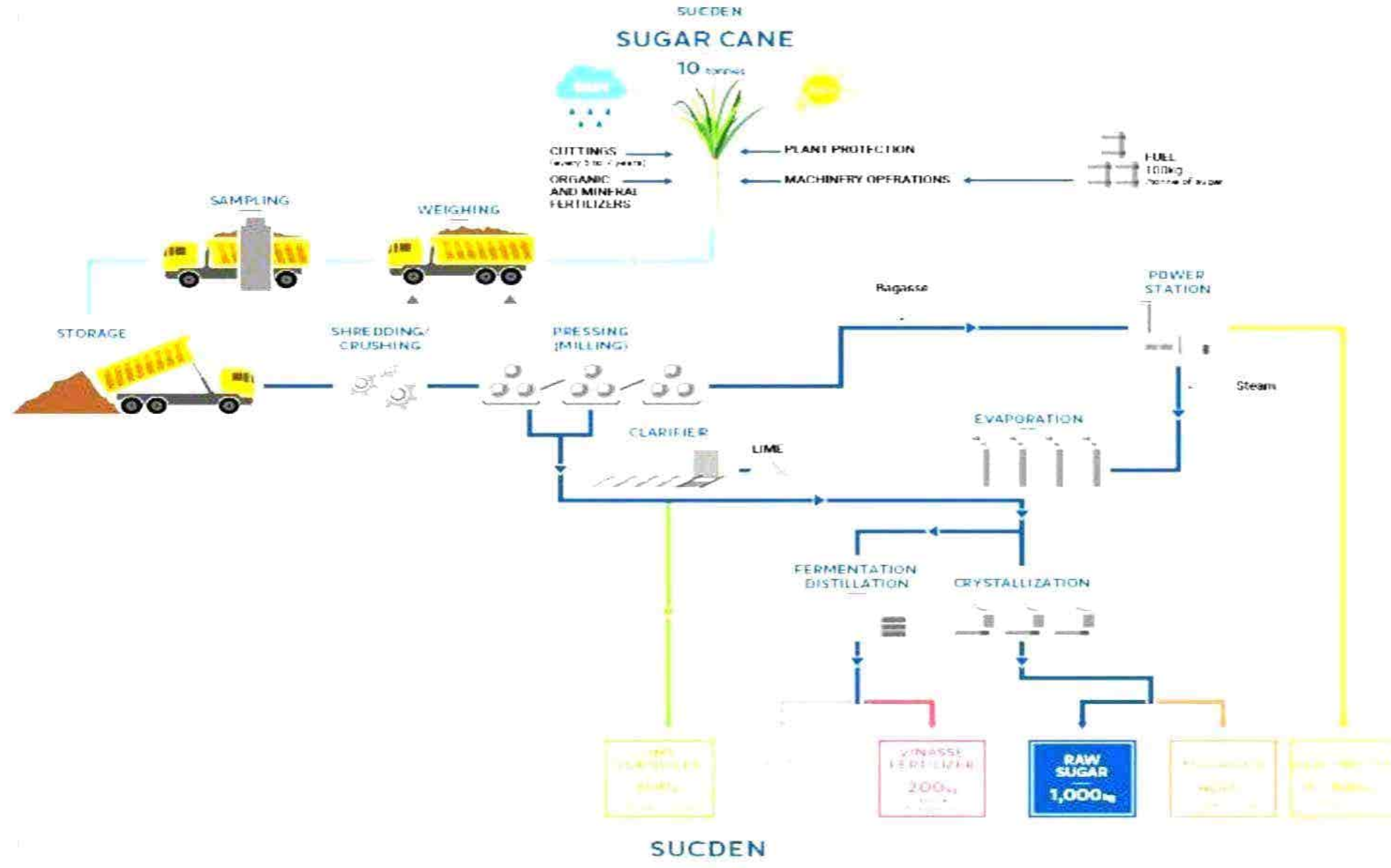
گنے کا رس نکالنا: وزن کرنے کے بعد گنے کو ہاتھ یا کرین کے ذریعے چلتی میز پر لا دیا جاتا ہے۔ میز اس گنے کو گھومنے والے چاقوؤں کے ایک یا دو سیٹوں میں لے جاتی ہے، جو ٹشو کو بے نقاب کرنے اور خلیوں کی ساخت کو کھولنے کے لئے گنے کو چسپ میں کاٹتے ہیں، اس طرح جوس کو موثر طریقے سے نکالنے کے لئے مواد تیار کرتے ہیں۔

نکالے گئے جوس کی وضاحت: نکالنے والی ملوں یا روٹریوں سے ملا ہوا رس گرمی، چونا اور فلو کلیشن ایڈز کے اضافے سے صاف کیا جاتا ہے۔ چونا کیلشیم ہائیڈروآکسائیڈ کی معطلی ہے، اکثر سوکروز حل میں، جو کیلشیم سیکریٹ مرکب تشکیل دیتا ہے۔ گرمی اور چونا جوس میں موجود انزائمز کو مار دیتے ہیں اور پی ایچ کو قدرتی ایسڈ کی سطح 5-6.5 سے غیر جانبدار پی ایچ تک بڑھا دیتے ہیں۔ گنے کی تیاری کے دوران پی ایچ کا کنٹرول اہم ہے۔

واضح جوس کا ارتکاز: بھاپ کا استعمال ایوپریٹرز کی سیریز کے پہلے حصے کو گرم کرنے کے لئے کیا جاتا ہے۔ جوس کو ابال کر اگلے بخارات کی طرف کھینچا جاتا ہے، جسے پہلے بخارات سے بخارات کے ذریعہ گرم کیا جاتا ہے۔ یہ عمل اس سلسلے کے دوران جاری رہتا ہے جب تک کہ واضح جوس، جو 10-15% سوکروز پر مشتمل ہوتا ہے، ایوپریٹر سیرپ پر مرکوز ہو جاتا ہے، جس میں 55-59% سوکروز اور وزن کے لحاظ سے کل ٹھوس کے لحاظ سے 60-65% شامل ہوتے ہیں۔

مرکز جوس کا کر سٹلائزیشن: ایوپریٹرز سے سیرپ ویکيوم پین میں بھیجا جاتا ہے، جہاں اسے ویکيوم کے تحت، مزید بخارات میں تبدیل کر دیا جاتا ہے۔ باریک بیج کے کر سٹل شامل کیے جاتے ہیں، اور چینی "ماں شراب" وزن کر سٹلائز چینی کے لحاظ سے تقریباً 50% ٹھوس اخراج پیدا کرتی ہے۔ کر سٹلائزیشن ایک سلسلہ وار عمل ہے اور اسے اے گڑ، بی گڑ، سی گڑ، اور حتمی گڑ کا نام دیا گیا ہے جو 25% سوکروز اور 20% (گلوکوز اور فروکٹوز) ہے۔

کر سٹل کی علیحدگی اور خشکی: کر سٹل کو ٹوکری کی قسم کی سینٹری فیوج مشینوں میں الگ کیا جاتا ہے۔ یہ مشینیں مسلسل سینٹری فیوجز کے عمل کے ذریعے کر سٹل کو توڑتی رہتی ہیں اور سینٹری فیوجل ٹوکری کی دیوار کے ساتھ دبائے جانے والے چینی پر پانی کا ایک باریک جیٹ پھیلا یا جاتا ہے، جس سے ہر کر سٹل پر شربت کی کوٹنگ کم ہو جاتی ہے۔ جدید فیکٹریوں میں، دھونے کا عمل اعلیٰ پاکیزگی والی خام چینی پیدا کرنے کی کوشش میں کافی وسیع ہے۔



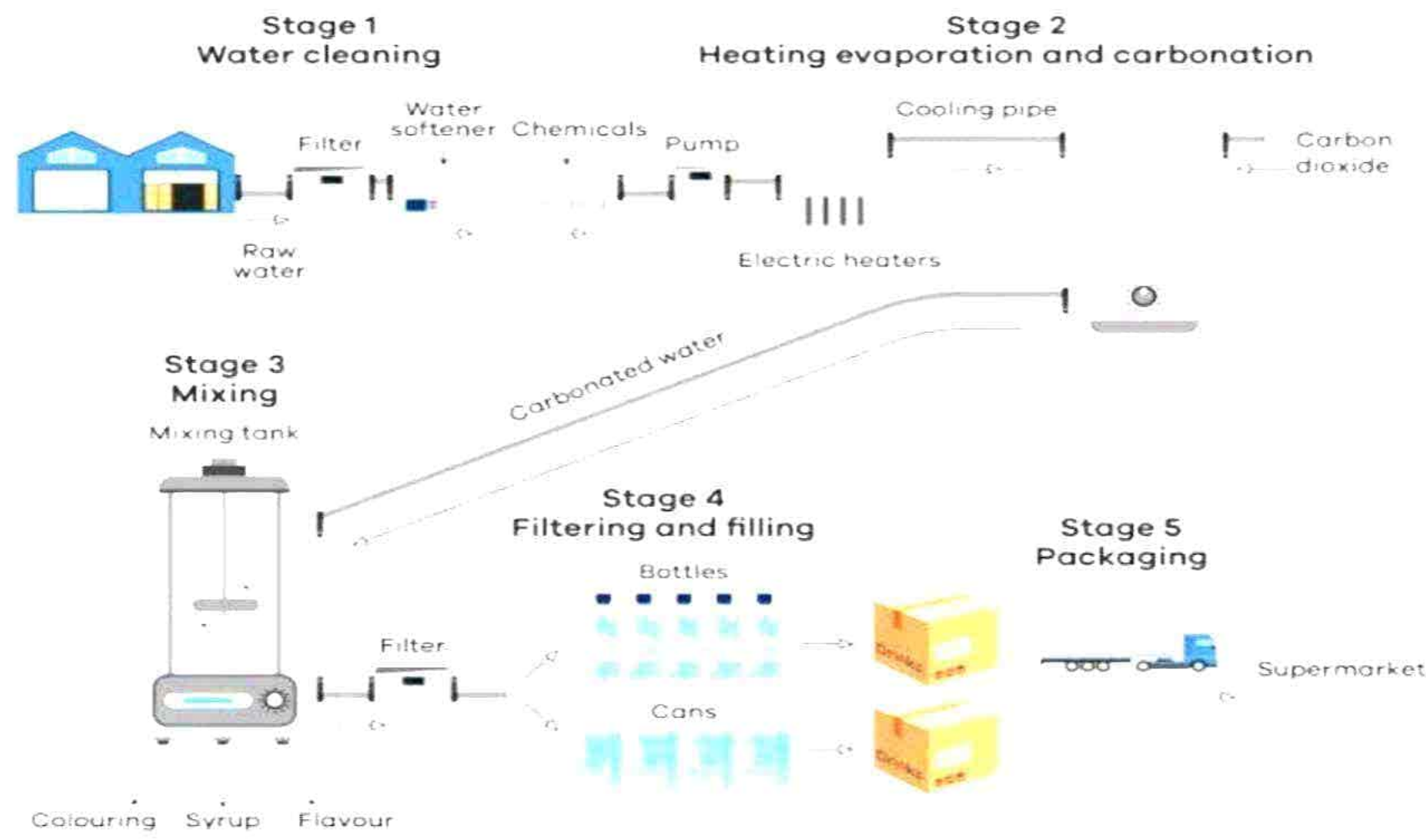
Q 5. سافٹ ڈرنکس کی تیاری کی وضاحت کریں

سافٹ ڈرنکس کی تیاری: سافٹ ڈرنکس کی بنیاد، شربت، پانی، چینی، تیزاب، رنگ، اور ذائقہ دینے والے ایجنٹوں پر مشتمل ہے۔ یہ شربت ان اجزاء کو پانی میں 65 ڈگری برکس تک تحلیل کر کے تیار کیا جاتا ہے۔

سافٹ ڈرنک کی تیاری کے لئے ضروری مواد:

سافٹ ڈرنک کی تیاری کے لئے مندرجہ ذیل مواد ضروری ہے:

- پانی
- کیلشیم اور دیگر معدنیات
- رنگ اور ذائقہ دینے والا ایجنٹ
- مائیکرو بیئل نشوونما کے لئے چینی
- کھٹے ذائقے کے لئے سائٹرک ایسڈ



Q 6. پیٹرولیم پر ایک مختصر نوٹ لکھیں

پیٹرولیم: پیٹرولیم زمین کی تہ کے نیچے چٹانوں میں موجود ایک قدرتی مادہ ہے۔ اصطلاح "پیٹرولیم" سے مراد چٹان کا تیل ہے۔

خاصیت: یہ ایک مائع ہے جو پانی سے ہلکا ہے لیکن اس میں ناقابل حل ہے۔

پیٹرولیم اور قدرتی گیس کی تشکیل: تیل اور گیس نامیاتی مواد سے بنے ہوتے ہیں جو سمندر کی تہ پر مٹی کے طور پر جمع ہوتے ہیں، پھر لاکھوں سالوں میں ٹوٹ جاتے ہیں اور تبدیل ہو جاتے ہیں۔ ماخذ چٹان، ریزروائر چٹان، ٹوپی چٹان اور کسی مخصوص مقام پر جال کے مناسب مرکب کی موجودگی قابل عمل تیل اور گیس کے وسائل کی دریافت کا باعث بن سکتی ہے۔

ناروے کے شیل پر تیل اور گیس کے زیادہ تر وسائل کالی مٹی کی موٹی پرت سے بنے ہیں جو سمندر کی تہ سے ہزاروں میٹر نیچے واقع ہے۔

پیٹرولیم کی ساخت: پیٹرولیم زیادہ تر ہائیڈروجن اور کاربن پر مشتمل ہوتا ہے، لیکن اس میں آکسیجن، نائٹروجن، سلفور اور دھاتوں بشمول وینیڈیم، کوبالٹ اور نکل کی ٹریس مقدار بھی شامل ہے۔ الکینز (پیرافین)، نیفتھین، خوشبویات، اور ہیٹرو مرکبات سب سے زیادہ عام نامیاتی مادوں میں سے کچھ ہیں۔

خام تیل کی درست مالیکیولر ساخت تشکیل سے تشکیل تک وسیع پیمانے پر مختلف ہوتی ہے لیکن کیمیائی عناصر کا تناسب کافی محدود حدود میں مختلف ہوتا ہے جیسا کہ مندرجہ ذیل ہے۔

وزن کے لحاظ سے ساخت	
فیصد حد	عنصر
83 سے 85%	کاربن
10 سے 14%	ہائیڈروجن
0.1 سے 2%	نائٹروجن

آکسیجن	0.05 سے 1.5%
گوگرد	0.05 سے 6.0%
دھاتیں	> 0.1%

Q 7. پٹرولیم کے جزوی ڈسٹیلیشن کی وضاحت کریں

پٹرولیم کی جزوی ڈسٹیلیشن

یہ تیل کی ریفائنریوں میں بڑے پیمانے پر فریکشننگ کالموں (جسے فریکشننگ ٹاورز بھی کہا جاتا ہے) کے استعمال کے ساتھ کیا جاتا ہے۔ یہ اکثر خام تیل کے منبع کے قریب پائے جاتے ہیں۔ صنعتی تقسیم کرنے والے کالم کا مقصد اوپر سے ٹھنڈا اور نیچے گرم ہونا ہے، جس سے یہ کالم کے درجہ حرارت کی ڈھال کے ذریعہ بیان کردہ مختلف درجہ حرارت کی حدود پر خام تیل کے بخارات کو ٹھنڈا اور گھنا کرنے کی اجازت دیتا ہے۔

استعمال	ہائیڈروکاربن موجود ہیں	کاربن زنجیر کی لمبائی	اپنے نقطہ حد (C°)	خام تیل سے تیار کردہ حصہ
گھر کو گرم کرنا اور کھانا پکانا، کیمپنگ ایندھن	میتھین سے ایچ 14 میتھین سی ایچ 12 ایچ 6 پروپین سی ایچ 8 بوٹین C ₄ H ₁₀	1-4	160- سے 5-	ریفائنری گیس
گاڑی کا ایندھن	Octane C ₈ H ₁₈	5-8	110-40	پٹرول (پٹرول)
پلاسٹک	Decane C ₁₀ H ₂₂	8-10	180-110	نیفتھا
جیٹ طیارے کا ایندھن	Dodeken C ₁₂ H ₂₆	10-16	260-180	مٹی کا تیل (پیرافین)
بسوں اور لاریوں کے لئے ایندھن	Hexadecane C ₁₆ H ₃₄	16-20	320-260	ڈیزل
صنعتی حرارتی نظام	Eicosane C ₂₀ H ₄₂	20-50	400-320	ایندھن کا تیل

Bitumen/Residue	600-400	50<	سرفیسنگ سلاخیں
-----------------	---------	-----	----------------

Q 8. فارماسیوٹیکل سیکٹر کیا ہے؟ [pakcity.org](http://www.pakcity.org)

دواسازی کے شعبے: بیماریوں اور صحت کے دیگر مسائل کی روک تھام، علاج اور علاج کے لئے ادویات کا مطالعہ، تیاری، فروخت اور تقسیم کرنے کی مجاز کمپنیاں دواسازی کے شعبے میں شامل ہیں۔

دواسازی کی صنعت کی اہمیت کی وضاحت کریں

دواسازی کی صنعت کی اہمیت

یہاں صنعت کے کچھ سب سے اہم تعاون ہیں، نیز کیوں فارماسیوٹیکل کمپنیاں مریضوں، معاشرے اور لائف سائنسز کی صنعت کے لئے اتنی اہم ہیں۔

1. علاج زندگی کی توقع میں اضافہ کرتا ہے: دواسازی کے کاروبار نے مردوں اور خواتین کے لئے متوقع عمر میں عالمی اضافے میں اہم کردار ادا کیا ہے۔

کہا جاتا ہے کہ 30 ترقی پذیر اور اعلیٰ آمدنی والے ممالک میں 2000 اور 2009 کے درمیان متوقع عمر میں 73 فیصد اضافے کے لئے فارماسیوٹیکل کی بہتری ذمہ دار ہے۔

2. صنعت بیماریوں کو ختم کرنے اور ختم کرنے کی کوشش کرتی ہے: جب علاج بنانے کی بات آتی ہے، تو حتمی مقصد بیماری کا خاتمہ ہے، کیونکہ اس سے عالمی پیمانے پر ماحولیاتی نظام کی مدد ہوتی ہے۔ ورلڈ ہیلتھ آرگنائزیشن (ڈبلیو ایچ او) کے مطابق چھپک چھپک اور اب تک کی واحد انسانی بیماری ہے جسے عالمی سطح پر ختم قرار دیا گیا ہے۔

3. درد اور تکلیف کو کم کریں: عالمی ادارہ صحت کی جانب سے کی جانے والی ایک تحقیق کے مطابق جو لوگ دائمی درد کے ساتھ رہتے ہیں ان میں ڈپریشن، اضطراب اور کام میں مشکلات کا خطرہ ان لوگوں کے مقابلے میں چار گنا زیادہ ہوتا ہے جو ایسا نہیں کرتے۔

4. ویکسین نہ صرف لاکھوں زندگیاں بچانے کا کام کرتی ہے بلکہ پیسے بچانے میں بھی مدد دیتی ہے۔ ویکسین کو عام طور پر صحت عامہ کی سستی مداخلت کے طور پر سمجھا جاتا ہے جو صحت کی دیکھ بھال کے اخراجات کو کم کرتا ہے اور کھوئی ہوئی پیداواری صلاحیت کو روکتا ہے، لہذا معیشت کے مجموعی اثرات کو محدود کرتا ہے۔

5. ہسپتال میں قیام مختصر ہے: بہت سی بیماریاں جن کے لئے جارحانہ طریقہ کار اور سرجری کی ضرورت ہوتی تھی اب ادویات کے ذریعہ حل کیا جاسکتا ہے۔ مریضوں کو زیادہ تیزی سے ڈسچارج کرنے کی صلاحیت نے صحت کی دیکھ بھال کے نظام اور عملے پر دباؤ کو کم کیا ہے۔

6. صنعت میں لاکھوں افراد کام کرتے ہیں: فارماسیوٹیکل فارم دنیا بھر میں لاکھوں لوگوں کو روزگار فراہم کرتے ہیں۔ سائنسی تحقیق، تکنیکی مدد اور پیداوار جیسے متنوع شعبوں میں کون کام کرتا ہے؟ فارماسیوٹیکل انٹرپرائز اعلیٰ تربیت یافتہ اور تعلیم یافتہ ملازمین کی طلب کرتے ہیں، جن میں انتظامی سے لے کر پی ایچ ڈی سائنسدانوں تک کے عہدے ہوتے ہیں۔

7. فارماسیوٹیکل کمپنیاں عالمی معیشت کو فروغ دیتی ہیں: دوا سازی کا کاروبار عالمی معیشت کے لئے ایک اہم اثاثہ ہے۔ فارماسیوٹیکل کاروبار، مجموعی طور پر، مریضوں اور برادریوں کی مدد کرنے میں ایک اہم کردار ادا کرتے ہیں۔ وہ صرف ممکنہ علاج اور زندگی بچانے والے علاج سے کہیں زیادہ فراہم کرتے ہیں۔ وہ منافع بخش ملازمتیں بھی دیتے ہیں اور عالمی معیشت کو طاقت دینے میں مدد کرتے ہیں۔

Q 9. آگ بجھانے کے لئے مختلف قسم کی آگ کی ضرورت کے طریقے کیا ہیں؟

آگ بجھانے کے طریقے

ایک خود کفیل کیمیائی زنجیر رد عمل ایک پیچیدہ رد عمل ہے جس کے لئے ایندھن، آکسیجن اور گرمی کی توانائی کے عین مطابق امتزاج کی ضرورت ہوتی ہے۔ آگ بجھانے کے لئے مذکورہ بالا اجزاء میں سے کسی کو بھی ہٹایا جاسکتا ہے۔ مختلف ایندھن بجھانے کے لئے مختلف حکمت عملی کی ضرورت ہوتی ہے۔

لکڑی کی آگ کو بجھانا

اسے بجھانے کے لئے لکڑی کی آگ پر پانی پھینکا جاسکتا ہے۔ پانی بخارات کے عمل کے دوران بہت زیادہ گرمی جذب کرتا ہے، لہذا یہ بہت زیادہ گرمی جذب کرتا ہے اور لکڑی کی آگ کو گرمی سے محروم کرتا ہے، جس سے آگ کو جاری رکھنا ممکن ہو جاتا ہے۔

تیل کی آگ بجھانا

تیل اور پانی آپس میں نہیں ملتے، اس لیے تیل کی آگ پر پانی نہیں نکلتا۔ چونکہ تیل پانی سے ہلکا ہوتا ہے، لہذا یہ تیرتا ہے اور اس میں پھیل جاتا ہے۔ پانی آگ کے پھیلاؤ میں مدد کرتا ہے۔ تیل کی آگ بجھانے کے لیے آکسیجن کی سپلائی بند کرنی پڑتی ہے۔

آگ کے شعلوں پر ریت، ٹیل نمک، یا بکنگ سوڈا پھینکنے سے اس پر قابو پانے میں مدد ملے گی۔

برقی توانائی کا خاتمہ

چونکہ اس کی گرمی کا ذریعہ برقی توانائی ہے، لہذا برقی آگ عام شعلوں سے کہیں زیادہ طاقتور ہے۔ اسے باہر نکالنے کے لیے آکسیجن کی سپلائی بند کرنی پڑتی ہے۔

کثیر انتخاب کے سوالات

1. صابن ایک نمک کے لئے اصطلاح ہے:

(الف) کاربوکسیلیک ایسڈ (ب) سائٹرک ایسڈ (ج) سلفورک ایسڈ (د) فیٹی ایسڈ

2. سرفیکٹنٹ پانی کی مقدار کو کم کرتے ہیں۔

(الف) لچک (ب) سطحی تناؤ (ج) ابالنے کا مقام (د) پگھلنے کا نقطہ

3. صابن کے مالیکیول کا کاربوکسیلیٹ سر اجو پانی کی طرف راغب ہوتا ہے اسے _____ کہا جاتا ہے۔

(الف) ہائیڈرو فوبک اختتام (ب) اختتامی نقطہ (ج) ہائیڈرو فیلک اختتام (د)



4. پوٹاشیم ہائیڈرو آکسائیڈ کے استعمال سے ایک پیدا ہوا:

(الف) سخت صابن (ب) نرم صابن (ج) اعتدال پسند صابن (د) یہ سب

5. سائٹرک ایسڈ کو لڈر نکس کی تیاری میں استعمال کیا جاتا ہے:

(الف) میٹھا ذائقہ (ب) کڑوا ذائقہ (ج) کھٹا ذائقہ (د) نمکین ٹیسٹ

6. اس سینٹری فیوج مشین کو الگ کرنے کے لئے استعمال کیا جاتا ہے:

(الف) جوس (ب) پی ایچ (ج) کیچڑ (د) کرٹل

7. اس کے مضمرات یہ ہیں:

(الف) پانی میں گھلنے والی معدنیات (ب) پانی میں ناقابل حل معدنیات

(ج) پانی نیم حل پذیر معدنیات (د) پانی جذب کرنے والی معدنیات

8. فصل کی کٹائی سب سے اہم قدم ہے:

(الف) صابن کی تیاری (ب) کولڈ ڈر نکس کی تیاری

(ج) چینی کی تیاری (د) ادویات کی تیاری

9. مندرجہ ذیل میں سے کون سا جیٹ ایندھن کے طور پر استعمال ہوتا ہے:

(الف) مٹی کا تیل (ب) ڈیزل تیل (ج) ایندھن کا تیل (د) پٹرول

10. مندرجہ ذیل میں سے کون سا خام تیل کا ایک حصہ نہیں ہے؟

(الف) پیرافین موم (ب) امونیا (ج) ایندھن کا تیل (د) پٹرولیم کوک

1. فیٹی ایسڈ	2. سطحی تناؤ	3. ہائیڈرو فیلک اختتام	4. نرم صابن	5. کھٹا ذائقہ
6. کرٹل	7. پانی ناقابل حل معدنیات	8. چینی کی تیاری	9. مٹی کا تیل	10. امونیا