



Doctor SLIME'S LABORATORY

8+

ВНИМАНИЕ

Играта не е подходяща за деца под 8-годишна възраст.

• Да се използва под надзор на възрастен. • Съдържа химични вещества, които представляват опасност за здравето. • Прочетете инструкциите преди употреба, следвайте ги и ги запазете за бъдеща справка. Избягвайте контакт с която и да е част на тялото, особено с устата и очите. • Дръжте малките деца и животните далеч от областта на експеримента. • Съхранявайте комплекта с експерименти на място, недостъпно за деца под 8 години. • Не са включени защитни очила за надзираващите възрастни. • Желетата не са предназначени за консумация от човека (не яжте). • Ръкавиците, съдържащи се в комплекта, са изработени от естествен каучуков латекс. Естественият каучуков латекс може да причини алергии.

Съдържа следните вещества:

КАЛЦИЕВ ДИХИДРАТ ХЛОРИД (10g)

CAS Nr. 10035-04-8

CE Nr. 233-140-8

Предупреждение

H319 Може да причини сериозно дразнене на очите.

P264 Измийте добре ръцете си след употреба.

P280 Носете ръкавици. Пазете очите и лицето.

P305+P351+P338 В СЛУЧАЙ НА КОНТАКТ С ОЧИТЕ изплакнете внимателно няколко минути. Извадете контактните лещи, ако е лесно да го направите. Продължете да изплаквате.

P337+P313 Ако дразненето продължава, потърсете лекар. Специфична информация за първа помощ:

В СЛУЧАЙ НА КОНТАКТ С ОЧИТЕ: Изплакнете с

Обща информация за първа помощ:

- В случай на контакт с очите: изплакнете добре с вода, като държите очите отворени, ако е възможно. Незабавно се консултирайте с лекар.
- В случай на поглъщане: измийте добре устата с вода, пийте прясна вода. Не провокирайте повръщане. Незабавно се консултирайте с лекар.
- В случай на вдишване: изведете пострадалия на чист въздух.
- В случай на контакт с кожата или изгаряне: мийте засегнатата част с вода в продължение на 10 минути.
- В случай на съмнение незабавно се консултирайте с лекар. Покажете на лекаря химическия продукт и контейнера.
- В случай на нараняване, винаги се консултирайте с лекар.

ПРЕПОРЪКИ ЗА НАДЗИРАВАЩИ ВЪЗРАСТНИ:

- Прочетете и следвайте инструкциите, правилата за безопасност, информацията за първа помощ и запазете като ориентир.
- Неправилната употреба на химичните вещества може да бъде вредна за здравето. Извършвайте само експериментите, изброени в инструкциите.
- Този експериментален комплект може да се използва само от деца над 8-годишна възраст.
- Тъй като уменията на децата се различават значително, дори в една и съща възрастова група, надзираващите възрастни трябва да преценят кои са, по собствена преценка, най-подходящите и безрискови експерименти за деца. Инструкциите позволяват на наблюдаващите възрастни да оценят всеки експеримент и да определят доколко той е подходящ за конкретно дете.
- Надзираващият възрастен трябва да обсъди предупрежденията и информацията за безопасност с детето / децата, преди да започне експеримента. Особено внимание трябва да се обърне на безопасността при работа с киселини, основи и амарални течности.
- Мястото, където се извършва експеримента трябва да бъде без препятствия и далеч от местата, където се съхранява храна. То трябва да е добре осветено, вентилирано и близо до водоснабдяване. Трябва да се използва плътна маса, с устойчива на топлина повърхност.

ПРАВИЛА ЗА БЕЗОПАСНОСТ:

• Прочетете тези инструкции преди употреба, следвайте ги и ги запазете за справка. • Дръжте малките деца, животните и тези, които не носят защитни очила, далеч от експерименталната зона. Винаги носете защитни очила. • Съхранявайте този експериментален комплект (и полученият/те кристал/и) извън обсега на деца под 8 години. Почистете цялото оборудване след употреба. Уверете се, че всички контейнери са напълно затворени и съхранявани правилно след употреба. • Измийте ръцете си след провеждане на експерименти. • Не използвайте оборудване, което не е включено в комплекта или не е препоръчано в инструкциите за употреба. • Не яжте и не пийте в експерименталната зона. • Не позволявайте химикалите да влизат в контакт с очите или устата. • Не замествайте хранителните продукти в оригиналния контейнер. Изхвърлете веднага.

Изхвърляне на отпадъчните материали

В случай, че искате да изхвърлите химикали, трябва да спазвате националните или местни разпоредби за изхвърляне и в никакъв случай не изхвърляйте химикалите в канализацията и боклука. За повече подробности относно правилните методи за изхвърляне се консултирайте с компетентния орган. За изхвърляне на отпадъчни материали използвайте специалните контейнери на пунктовете за събиране.



вода поне 10 минути. Отстранете евентуалните контактни лещи. НЕ използвайте неутрализиращ разтвор. Потърсете медицинска помощ.

В СЛУЧАЙ НА ВДИШВАНЕ: Преместете пострадалото лице настрана от източника на излагане и го изведете на открито; дръжте пострадалия на топло и в покой. В случай на непроменливи симптоми, потърсете медицинска помощ. Ако пострадалият е в безсъзнание, практикувайте реанимационни маневри (сърдечен масаж, изкуствено дишане) и поискайте медицинска помощ.

В СЛУЧАЙ НА ПОГЛЪЩАНЕ: Изплакнете устата с вода и изпейте много вода (най-малко 300 мл). Не провокирайте повръщане. Потърсете медицинска помощ. По време на повръщане продължавайте да стоите под наблюдение, докато пристигне помощ. В случай на непроменливи симптоми, попитайте за медицинска консултация.

ЦАРЕВИЧНО НИШЕСТЕ (500g)
CAS Nr. 9005-25-8 CE Nr. 232-679-6

ГУМА ГУАР (10g)
CAS Nr. 9000-30-0 CE Nr. 232-536-8

НАТРИЕВ АЛГИНАТ (5g)
CAS Nr. 9005-38-3

ЖЪЛТ ОЦВЕТИТЕЛ ЗА ХРАНА E102 (5g) CAS Nr. 1934-21-0 CE Nr. 217-699-5

Телефонен номер за спешни случаи :
• БЪЛГАРИЯ: 112

КАКТО НИКОГА НЕ СТЕ Я ВИЖДАЛИ!

НАУКАТА



Ако четете това ръководство, това означава, че сте се впуснали в лудия свят на **CRAZY SCIENCE**, където науката е страшно забавна! И това е главно благодарение на мен: **CILLO!**



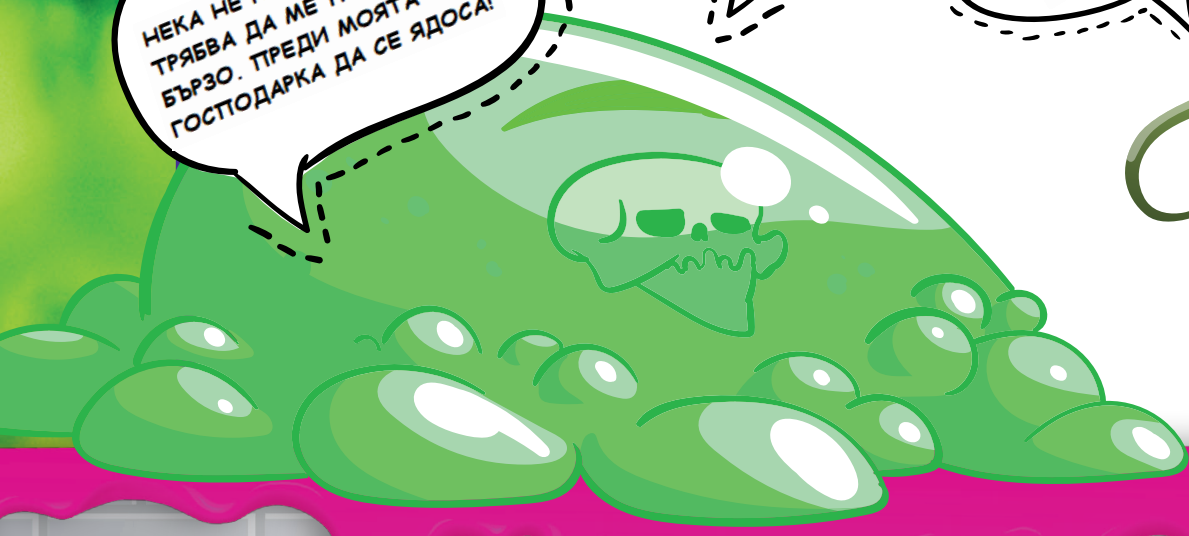
ХЕЙ ТИ!
ПОСЛЕДВАЙ МЕ.
ПОБЪРЗАЙ!

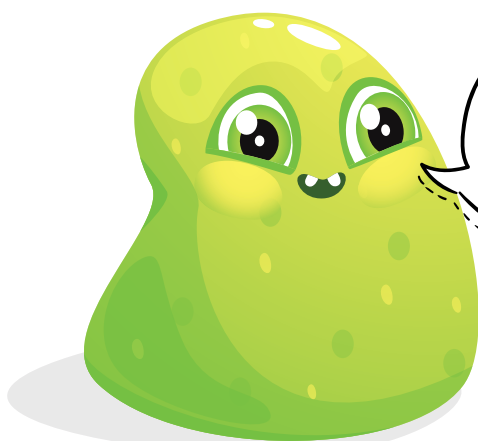
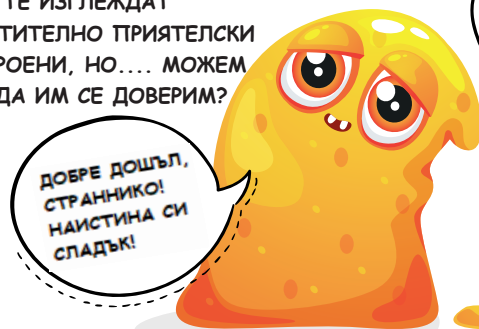
КОЙ ГОВОРИ?

КАКЪВ ВЪПРОС Е ТОВА?
АЗ СЪМ. НЕ МОЖЕШ ЛИ
ДА МЕ ВИДИШ?

НЕКА НЕ ГУБИМ ВРЕМЕ.
ТРЕБВА ДА МЕ ПОСЛЕДВАШ
БЪРЗО. ПРЕДИ МОЯТА
ГОСПОДАРКА ДА СЕ ЯДОСА!

ВИЖ КОЙ
ГОВОРИ!







Сигурно се питате коя е нашата мистериозна господарка. Ще разберете наистина скоро: нашият **CILLO** пристига точно сега, той ще ви изненада приятно.

Е. ЩЕ БЪДА ПРОКЪЛНАТ!

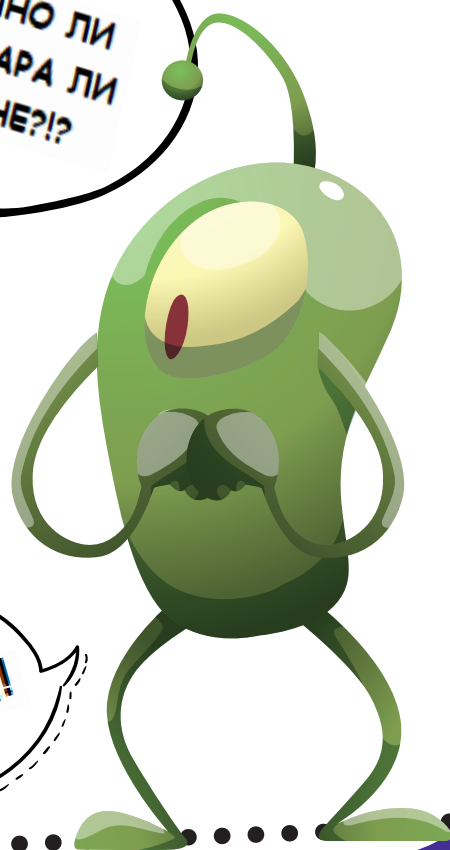
ЧАКАХ ТЕ. ТАКА ЛИ КАЗВАШ ЗДРАВЕЙ?

НЕ МОГА ДА ПОВЯРВАМ!
ТОВА Е ДОКТОР СЛУЗ:
МОЯТА СТАРА УЧИТЕЛКА ПО
НАУКА ЗА ОТВРАТИТЕЛНИ
ТЕЧНОСТИ!

ПРАВИЛНО ЛИ
ЧУХ? СТАРА ЛИ
МЕ НАРЕЧЕ?!?



ОПАА!





Нека да обсъдим причината за Вашето посещение, Сило, скъпи мой. Нещо наистина лошо се случи: **лабораторията ми беше ограбена!** Бяха откраднати всичките ми най-добри суперфлуиди и сега изследванията ми спряха.. Вече е твърде късно да се гони крадеца. Ще трябва да ги пресъздадем възможно най-бързо, без да правим грешки. Ти беше най-добрият от моя курс: Веднага се сетих за теб. Знам, че сега сте голяма работа в Лабораторията за Луди Науки. Трябва да ми помогнеш!

Не се притеснявайте, Докторе, повикали сте правилния човек! Трябваше да кажа, наистина, "правилната бактерия", но Вие ме разбрахте!



ЗНАЕХ СИ, ЧЕ МОГА ДА
РАЗЧИТАМ НА ТЕБ!
КАК МОГА ДА ТИ СЕ
ОТБЛАГОДАРЯ?
С ЦЕЛУВКА?

Хм ... това няма да е необходимо, Доктор Слиз!!
Вече е късно: по-добре да тичам в лабораторията с моите приятели от Луди Науки.
Чухте ли? Елате и Вие с мен: време е да се захващаме за работа!



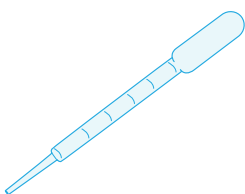
ЛАБОРАТОРИЯ ЗА ТЕЧНОСТИ ПРЕДИ ДА ЗАПОЧНЕМ...

МЕРИТЕЛНА ЧАШКА

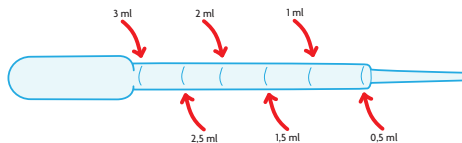


Всяко деление показва количеството течност в милилитри (мл).

ПИПЕТКА



Тя Ви позволява да изтеглите течност и да капвате капка по капка.



Пипетата е с вместимост 3 милилитра (3мл).

А ЗА ПРА ООБРАЗНИТЕ СУБСТАНЦИИ? НИЕ САМИ ЩЕ СИ НАПРАВИМ ИЗМЕРВАТЕЛЕН УРЕД. ЕТО КАК!

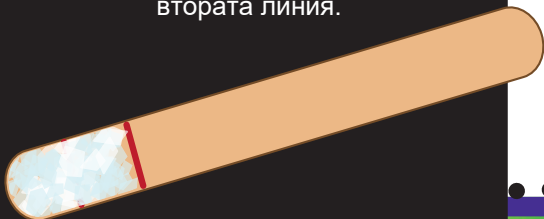
1. ИЗМЕРВАТЕЛНО УСТРОЙСТВО ЗА ПРАХООБРАЗНИ ВЕЩЕСТВА

• Дървена шпатула

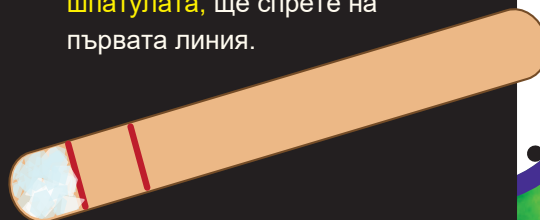
• Линия
• Маркер
• Сол или захар

- Използвайте линия и маркер, за да начертаете деления на шпатулата на 1 см от заобления връх.
- Сега начертайте и втора линия на 2 см.

В следващите експерименти, когато посочим да вземете **шпатула** от вещество, ще трябва да покриете втората линия.



Ако вместо това Ви помолим да вземете веществото **с върха на шпатулата**, ще спрете на първата линия.



СЕГА НАИСТИНА МОЖЕМ ДА ЗАПОЧНЕМ С ОСНОВНИТЕ ПРИГОТОВЛЕНИЯ. ПЪРВОТО ИЗИСКВА МАЛКО ПОВЕЧЕ ВРЕМЕ, ЗА ДА ДОСТИГНЕ ОПТИМАЛНО СЪСТОЯНИЕ. В ИДЕАЛНИЯТ СЛУЧАЙ ТРЯБВА ДА ИМА ЦЯЛА НОЩ ДА ПРЕСТОИ!



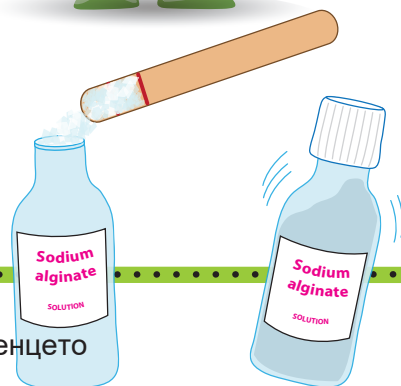
2. РАЗТВОР НА НАТРИЕВ АЛГИНАТ

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Празна бутилка с етикет на нея „Разтвор на натриев алгинат“
- Прахообразен натриев алгинат
- Мерителна шпатула, която направихме в експеримент 1

КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ:

- Сложете 5 шпатули натриев алгинат в шишенцето
- Напълнете с вода
- Разклатете добре за поне 10 минути, докато цялото вещество не се разтвори напълно.



ЗАПАЗЕТЕ РАЗТВОРА В ШИШЕНЦЕТО: ТОЙ ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМ ЗА СЛЕДВАЩИ ЕКСПЕРИМЕНТИ.

3. РАЗТВОР НА КАЛЦИЕВ ХЛОРИД

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Вещество: калциев хлорид
- Мерителната шпатула, която направихме в експеримент 1
- Мерителна чашка



ПОТЪРСЕТЕ:

- Бурканче или прозрачно шише
- Перманентен черен маркер

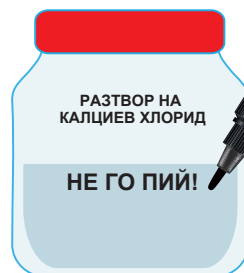
КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ:



• Затворете бурканчето и разклатете добре: субстанцията трябва да се разтвори напълно във водата.

• Напишете с маркера на бурканчето "РАЗТВОР НА КАЛЦИЕВ ХЛОРИД" и важно предупреждение: "НЕ ГО ПИЙ!"

Вашият разтвор е готов. Запазете го за следващи експерименти.



СПРАВЯМЕ СЕ ЧУДЕСНО,
ПРИЯТЕЛИ! НАШИЯТ ПЪРВИ
ФЛУИД Е НА ПЪТ ДА ПРИДОБИЕ
ФОРМА!



ДОБРА РАБОТА,
УЧЕНИ!



4. ХЛЪЗГАВО ЖЕЛЕ

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

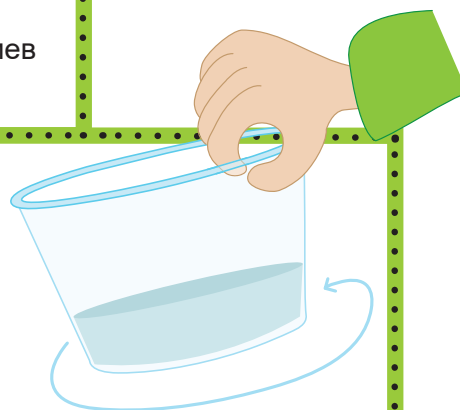
- Мерителна чашка
- Дървена шпатулка
- Пипетка
- Купичка
- Мерителна чашка

ОТ ПРЕДИШНИТЕ ЕКСПЕРИМЕНТИ:

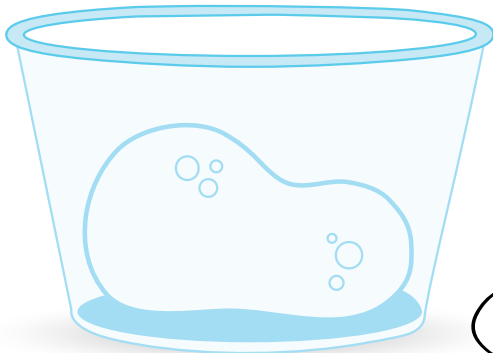
- Разтвор на натриев алгинат
- Разтвор на калциев хлорид

КАКВО ТРЯБВА ДА НАТРАВИТЕ:

- Налейте 20мл разтвор на натриев алгинат в мерителната чашка. Разделенията ще Ви помогнат да разберете кога да спрете.
- Вземете три пълни пипети разтвор на калциев хлорид и ги излейте в чашката.
- Изсипете и двете течности в купата и разбъркайте добре с бавни кръгови движения. Малко по малко ще забележите как придобива форма... какво?



НАБЛЮДАВАМЕ СЛЕДНОТО: вие създадохте огромно желе, което можете да вземете с ръце (винаги използвайте ръкавици!). Колкото по-дълго оставите сместа, толкова повече се втвърдява. Когато достигне правилната консистенция, изсипете течността, останала в купата, в буркана с калциевия хлорид... и първият ви флуид е готов!



5. ЖЕЛЕТО СЕ РАЗДВОЯВА

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

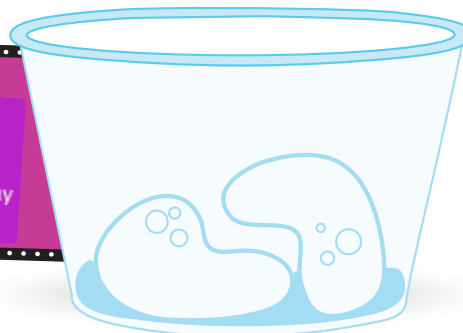
ОТ ПРЕДНИТЕ ЕКСПЕРИМЕНТИ

- Желето, което направихте в предишния експеримент.
- Купата, в която го направихте
- Дървена шпатула

- Сложете си ръкавици и вземете желето между пръстите си.
- Над купата разделете желето на две и оставете „парчетата“ да паднат в купата.
- Пробвайте да ги вземете с шпатулата и вижте какво създадохте.



НАБЛЮДАВАМЕ СЛЕДНОТО: имате две еднакви части желета: как се случи? Това е заради "пълнежа" на Вашето желе: той го прави меко и му придава кръгла форма.



6. ЖЕЛАТИНОВИ ТОПЧЕТА

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Мерителна чашка
- Епруветка
- Пипетка
- Купа
- Оцветител за храна

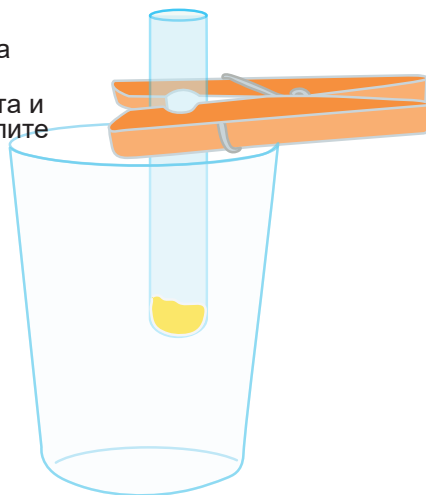
ОТ ПРЕДНИТЕ ЕКСПЕРИМЕНТИ:

- Разтвор на натриев алгинат
- Разтвор на калциев хлорид

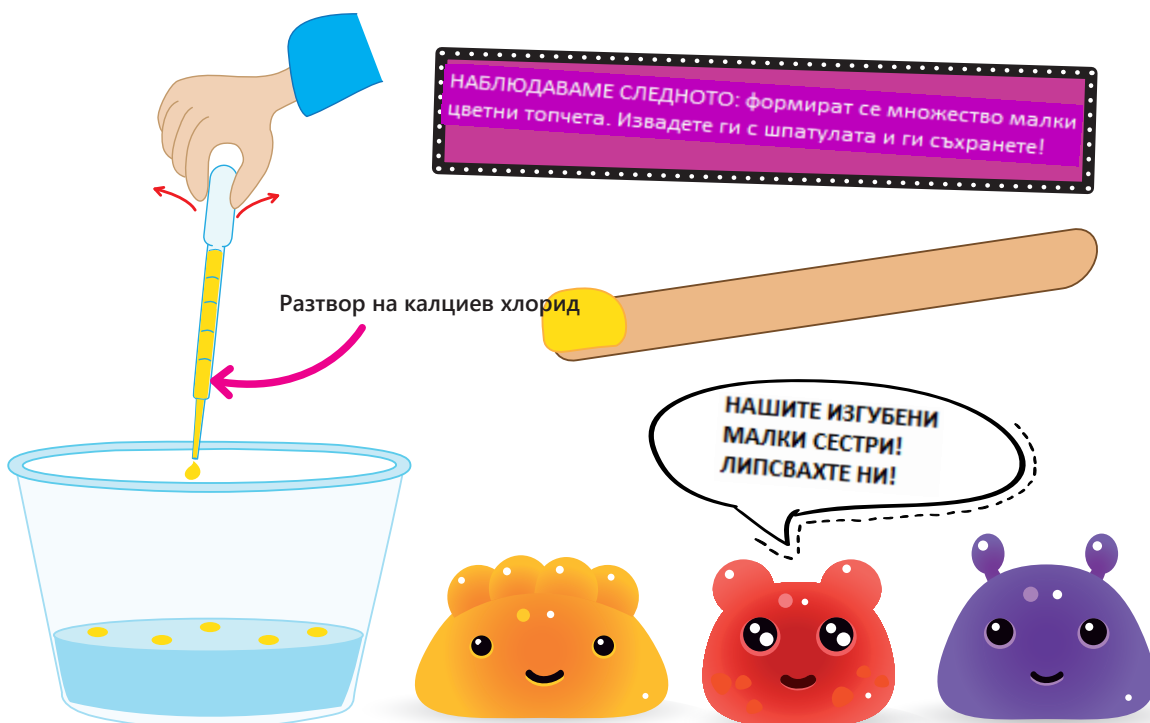
ПОТЪРСЕТЕ:

- Чаша
- Щипка за пране

- Налейте 20 мл натриев алгинат в мерителната чашка, след това излейте в купата.
- Капнете няколко капки оцветител в епруветката и след това използвайте щипката, за да прикрепите епруветката към чашата, както е показано на картинката.
- Напълнете епруветката с разтвор на калциев хлорид.
- Затворете епруветката я и разклатете, така че разтворът да се оцвети равномерно.
- Върнете епруветката с помощта на щипката обратно в чашата и я отворете.
- Напълнете пипетката с течността от епруветката и капвайте по една капка в купата, на различни места, така че цветните петна да са раздалечени една от друга.
- Изчакайте няколко минути.



НАБЛЮДАВАМЕ СЛЕДНОТО: формират се множество малки цветни топчета. Извадете ги с шпатулата и ги съхранете!



Разтвор на калциев хлорид

Разтвор на натриев алгинат

НАШИТЕ ИЗГУБЕНИ
МАЛКИ СЕСТРИ!
ЛИПСВАХТЕ НИ!

Ако изследвате Вашата кръв под микроскоп, ще видите много червени кръвни клетки, които заедно с другите кръвни клетки плуват в жълтеникава субстанция, наречена плазма. Но как изглежда кръвта на малките чудовища? Ще разберем с направата на този флуид!

ГОРДЕЯ СЕ С ТЕБ!
А СЕГА ДА ВИДИМ КАК ЩЕ СЕ СПРАВИШ С ТОВА!



7. КРЪВ НА ЧУДОВИЩЕ

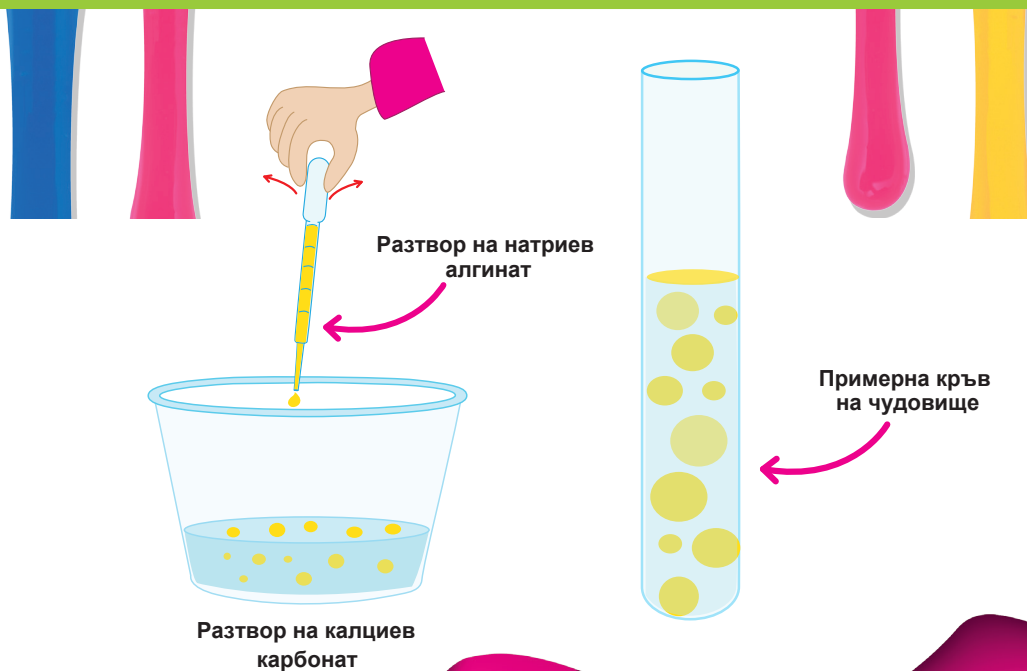
КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Мерителна чашка • Епруветка с капаче
- Пипетка • Кула
- Оцветител за храна
- Шпатула за разбъркване

ОТ ПРЕДНИТЕ ЕКСПЕРИМЕНТИ:

- Разтвор на натриев алгинат
- калциев хлорид

- Сложете малко от оцветителя за храна в мерителната чашка.
 - Добавете 30 мл разтвор на натриев алгинат и разбъркайте с шпатулата, докато течността се оцвети развномерно.
 - Наливайте в купата от разтвора на калциевия хлорид, останал от ПРЕДНИЯ ЕКСПЕРИМЕНТ, докато не достигнете нивото, показано на картинката.
- ВНИМАНИЕ!** Ако останалият разтвор не е достатъчен, направете още, следвайки инструкциите от експеримент 3.
- Напълнете пипетата с оцветения разтвор на натриев алгинат.
 - Капвайте капка по капка в купата на различни места.
 - Наблюдавайте екстравагантните кръвни клетки на Вашето малко чудовище в "плазма" от калциев хлорид!
 - Като направите достатъчно ги извадете с шпатулата и ги поставете в епруветката... готови сте да тествате кръвта на чудовището!



8. ЧУДОВИЩНА СЛУЗ

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО

- Мерителна чашка
- Купа
- Оцветител за храна
- Шпатула за разбъркване

ОТ ПРЕДНИТЕ ЕКСПЕРИМЕНТИ:

- Разтвор на натриев алгинат
- калциев хлорид

ПОТЪРСЕТЕ:

- Чаена лъжичка кисело мляко (като алтернатива можете да използвате малко прясно мляко).

КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ:

- Сложете малко от оцветителя за храна в мерителната чашка.
- Добавете 20 мл разтвор на натриев алгинат и разбъркайте с шпатулата, докато течността се оцвети равномерно.
- Добавете 10 мл разтвор на калциев хлорид.
- Добавете 1 чаена лъжичка кисело мляко (или 10 мл прясно мляко) и разбъркайте с шпатулата.
- След малко ще забележите как започва да се формира чудовищната слюз: вдигнете я с шпатулата... ако стомахът Ви може да го понесе!



9. ХИЩНАТА ТЕЧНОСТ

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО

- Купа
- Мерителна чашка
- **Вещество:** царевично брашно
- Шпатула за разбъркване

ПОТЪРСЕТЕ:

- Супена лъжица

КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ

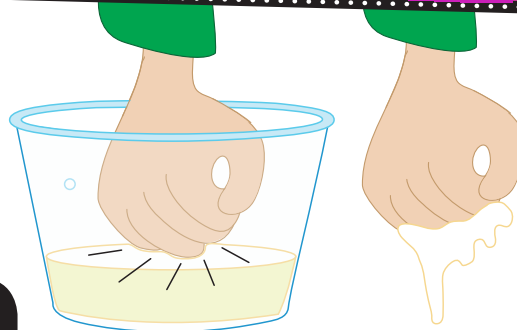
- Сипете в купата 5 пълни супени лъжици царевично брашно.
- Използвайте мерителната чашка, за да налейте 40 мл чешмяна вода.
- Налейте водата в купата.
- Разбъркайте с шпатулата и ще забележите, че започва да се случва нещо.



- Ако разбърквате бързо, ще се изморите: течността ще оказва съпротивление!
 - Ако бъркате бавно, всичко ще е по-просто: течността „ще се държи“ като нормална течност.
- И сега една трудна задача: ударете силно течността в купата със свит юмрук и бързо издигнете ръката си (държете я затворена). Какво забелязвате?



НАБЛЮДАВАЙТЕ И СЛУШАЙТЕ! Течността се трансформира в бариера, която ще се опита да „хване“ ръката Ви, вземайки със себе си цялата купа (ако ударът е бил достатъчно силен). И все пак щом вдигнете юмрука си, ще видите как течността капе. Удивително, нали?



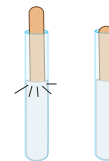
10. ПЛАВАЩИ ПЯСЪЦИ

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Епруветка
- Дървена шпатула

ОТ ПРЕДНИТЕ ЕКСПЕРИМЕНТИ:

- Течността, приготвена в експеримент 9



КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ:

- Напълнете епруветката наполовина с течността от царевично брашно, приготвена в предишния експеримент.
- Забучете шпатулата в епруветката с възможно най-голяма сила и наблюдавайте колко потъва в течността.
- Повторете експеримента, но сложете шпатулата в епруветката по-деликатно. Промени ли се нещо?

THE CRAZY SCIENCE BEHIND ... and Funny



Само в един от двата случая флуидът ще се държи като "плаващи пясъци". Както вече видяхте, силните удари втвърдяват течността, докато по-меките позволяват да се запазят типичните свойства на течността. Това е характеристика на така наречените **неньютонови течности**, които не винаги се държат по един и същи начин, а променят гъстотата си, когато са стимулирани от външни сили - повече или по-малко интензивно.

11. ТЕЧЕН ПЛАСТИЛИН

КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Купа
- Вещество: царевично брашно

ПОТЪРСЕТЕ:

- Супена лъжица
- Балсам за коса



КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ:

- Изсипете 5 равни лъжици царевично брашно в купата.
- Добавете малко балсам за коса и започнете да „месите“ с пръсти.
- Продължете, докато не получите мека хомогенна смес. Добавете още малко балсам, ако сместа е на бучки.
- С малко търпение ще получите "отвратителен пластилин", който ще можете да разтягате, моделирате или дори да използвате, за да създадете някаква отвратителна чудовищна слуз!

GILLO ADVISES



Придайте цветна нотка на отвратителния си пластилин, добавяйки оцветител за храна към сместа. Ще се получи дори с темперни бои!



Ето още една подобна рецепта за приготвяне на моделираща течност с отвратителен външен вид! Внимавайте със съставките: променяме веществата!

12. ОТВРАТИТЕЛНО ТЕСТО

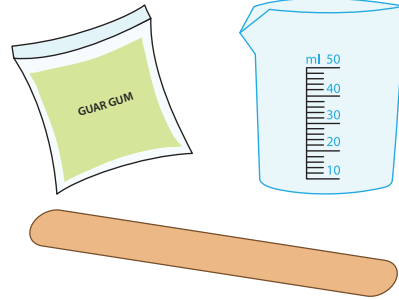
КАКВО ЩЕ ВИ Е НЕОБХОДИМО:

- Мерителна чашка
- Пипетка
- Шпатула за разбъркване
- Вещество: гума гуар
- Оцветител за храна



КАКВО ТРЯБВА ДА НАПРАВИТЕ:

- Сложете малко от оцветителя за храна в мерителната чашка.
- Добавете малко топла чешмяна вода, докато стигнете до означението 20 мл.
- Добавете 4 шпатули гума гуар и започнете да разбърквате.
- Постепенно ще започне да се образува желеподобно тесто, което след като стане твърдо, може да бъде извадено от чашата и моделирано (използвайте ръкавици!).
- В началото отвратителното тесто ще залепва за ръкавиците; когато спре - вече е готово!



ПРИЛИЧА
НА МЕН,
НАЛИ?



ЕКИПЪТ НА ЛАБОРАТОРИЯТА
ЗА ЛУДИ НАУКИ НЕ ГУБИ
ФОРМА. ДОВИЖДАНЕ ДО
СЛЕДВАЩАТА МИСИЯ!



НЕВЕРОЯТНО МОМЧЕТА!
ВИЕ СЪЗДАДОХТЕ ВСИЧКИТЕ МИ
ИЗГУБЕНИ ФЛУИДИ!
ОООБИЧАМ ВИ!



ДОКТОР *VACILLUS CLAUSII* *CLAUSII* или *CILLO* НАКРАТКО

Нашият *Vacillus Clausii*, или **Cillo** за приятелите си, е една добра бактерия за нашето здраве! Ние знаем много малко за него обаче.

Не знаем например кога или къде се е родил, но със сигурност знаем, че е много, много малък и е безстрашен авантюрист, истинско светило и първокласен учен!

Cillo е основател на много престижно училище: той е известен в цял свят, защото в класните му стаи забавлението и образованието вървят ръка за ръка.

Говорим за Луди и Забавни Науки, името казва всичко за програмата!

Тук изучаваме науките, и най-вече най-странните науки, най-интригуващите, най-забавните ... и най-чудовищните разбира се!

