

МАГИЧНА НАУКА 10800045

☐ МАГИЧНА НАУКА 10800045

💠 **Магията е в науката!**

Подходяща възраст: 8+ години

Добре дошъл в света на „**Магична наука**“! 🔍☐

Пригответи се за вълнуващо пътешествие, изпълнено с експерименти, необичайни реакции и изненадващи открития! С този комплект ще се превърнеш в **малък учен**, който наблюдава, задава въпроси и сам открива защо се случват удивителните неща около нас.

Понякога резултатът може да изглежда като истинска магия... 💠 Но зад всяка „магия“ тук се крие **НАУКА**! ☐

🔍 **ЕКСПЕРИМЕНТ №1: КИСЕЛИННО-ОСНОВНА РЕАКЦИЯ**

Готов ли си за първото научно предизвикателство? ☐

Ще приготвим няколко различни разтвора и ще използваме червеното зеле като естествен индикатор, за да наблюдаваме една интересна промяна.

☐ **Какво трябва да направиш:**

1. 🔄 **Пригответи разтвора с лимонена киселина**

Вземи една чашка. С помощта на лъжичката добави **лимонена киселина на прах**.

Налей **25 ml вода** и разбърквай, докато прахът се разтвори.

2. 🔄 **Пригответи разтвора със сода**

Вземи друга чашка и с помощта на лъжичката добави **сода бикарбонат**.

Налей **25 ml вода** и разбърквай, докато се разтвори.

3. 🧪 Пригответи разтвора от червено зеле

Вземи нова чашка и с помощта на лъжичката добави **прах от червено зеле**.

Налей **25 ml вода** и разбърквай, докато се разтвори.

4. 🧪 Раздели разтвора

Раздели получения разтвор от червено зеле на **две части** и ги изсипи в два отделни съда.

5. ⚡ Време е за наблюдение!

Смеси разтворите според показаното в инструкцията и наблюдавай внимателно какво се случва.

Разтворът с лимонена киселина ще придобие **червеникав оттенък**, а този със сода бикарбонат ще се оцвети **в синьо**.

🔬 ЗНАЕШ ЛИ, ЧЕ...?

Червеното зеле не е просто зеленчук! ☐

То съдържа растителни пигменти, наречени **антоцианини**, които могат да променят цвета си в зависимост от средата.

Затова червеното зеле може да се използва като **естествен химичен индикатор**.

💎 Не е магия – **химия е!**

☐ МАЛЪК УЧЕН СЪВЕТВА

Не бързай! Добавяй разтворите внимателно и наблюдавай какво се случва още от първите капки.

Истинските учени не просто правят експерименти – те **наблюдават, сравняват и задават въпроси!** ⚡ ?

☐ ЕКСПЕРИМЕНТ №2: БУРНА РЕАКЦИЯ

Помниш ли разтворите с лимонена киселина и сода бикарбонат от предишния експеримент?

Сега ще ги съберем! ☐

Какво мислиш, че ще стане? ☐

☐ **Какво трябва да направиш:**

Внимателно изсипи **разтвора с лимонена киселина** при **разтвора със сода бикарбонат**.

А сега...

•• **НАБЛЮДАВАЙ!**

Сместа ще започне да **бълбука и да образува множество малки мехурчета** .



Може дори да изглежда така, сякаш в чашката се е събудил миниатюрен вулкан!



Какво всъщност се случва?

Когато лимонената киселина и содата бикарбонат се срещнат във вода, между тях протича **химична реакция**.

При нея се образува газ – **въглероден диоксид (CO₂)**.

Именно той образува мехурчетата, които виждаш. ☐



ЗНАЕШ ЛИ, ЧЕ...?

Въглеродният диоксид е същият вид газ, който образува мехурчетата в газираните напитки.

⚠ Но помни: **това е научен експеримент, а не напитка!** Не опитвай получената смес.

☐ **ЕКСПЕРИМЕНТ №3: МАГИЧЕСКИ ПЯСЪК**

Готов ли си за нещо наистина странно? ☐

Представи си пясък, който можеш да потопиш във вода и да оформяш под нея, но когато го извадиш, той отново се връща към своята пясъчлива форма.

Звучи като магия? ✨

Нека проверим!

□ Какво трябва да направиш:

1. 💧 Налей малко вода в мерителната чашка.
2. □ Добави **магическия пясък** във водата.
3. 🌀 Потопи ръка във водата и докосни пясъка.

Опитай внимателно да го оформяш, докато е под водата.

Ще откриеш нещо любопитно – под водата можеш да оформяш пясъка, но когато го извадиш, той се връща към първоначалната си **ронлива, песъчлива форма**.

4. 💧 Направи малка купчинка от магическия пясък върху плота.

С помощта на **пипета** капни вода върху нея и наблюдавай внимателно.

5. 🌀 Опитай леко да насочваш водните капки с ръце.

Ще забележиш как те се движат по повърхността на пясъка.

□ УАУ! МАГИЯ!

Или може би... **наука?** 🔬

🔬 Каква е тайната?

Обикновеният пясък лесно се намокря. При магическия пясък обаче повърхността на песъчинките е обработена така, че **отблъсква водата**.

Това свойство се нарича **хидрофобност**.

Именно затова водата не прониква между песъчинките по обичайния начин и пясъкът се държи толкова необичайно.

□ НАУЧНА МИСИЯ

Преди да потопиш пясъка, направи свое предположение:

? Какво мислиш, че ще стане?

След експеримента сравни предположението си с това, което действително се е

случило.

Това се нарича **хипотеза**. □

Учените постоянно създават хипотези и след това правят експерименти, за да проверят дали са верни.

❄ ЕКСПЕРИМЕНТ №4: МОМЕНТАЛЕН СНЯГ

Готов ли си да направиш **сняг, без да чакаш зимата?** ❄🧊

В този експеримент ще видиш как малко количество специален прах може за кратко време да се превърне в пухкава маса, наподобяваща сняг.

□ **Какво трябва да направиш:**

1. □ С помощта на лъжичката постави малко количество **прах за изкуствен сняг** в мерителната чашка.
2. ⚗ Добави малко вода.

А сега...

👁 ГЛЕДАЙ ВНИМАТЕЛНО!

Прахът ще започне да **набъбва и да увеличава обема си**, докато пред очите ти се превръща в нещо, което прилича на пухкав сняг! ❄

👉 Разгледай структурата му.

👉 Докосни внимателно получения изкуствен сняг.

👉 Сравни първоначалното количество прах с това, което имаш след добавянето на водата.

Малко прах + вода = голяма купчинка „сняг“! 🧊

🔬 **Как се случва това?**

Прахът съдържа материал, който може да **поема и задържа голямо количество вода спрямо собствения си размер**.

Когато добавиш вода, той я абсорбира, набъбва и значително увеличава обема си.

💡 ЗНАЕШ ЛИ, ЧЕ...?

Материалите, които могат да поглъщат и задържат много течност, се наричат **суперабсорбиращи материали**.

Представи си ги като множество миниатюрни гъбички, които задържат водата!



☆ НАУЧНА МИСИЯ

Преди да добавиш водата, направи предположение:

? Колко според теб ще увеличи размера си прахът?

2 пъти? ☐

5 пъти? 😬

Или много повече? ☐

След експеримента виж дали си познал!

⚠ **ВАЖНО:** Изкуственият сняг е предназначен само за експерименти. **Не го поставяй в устата и не го опитвай.** След приключване измий ръцете си.

✨ ЕКСПЕРИМЕНТ №5: МЪНИСТА, ПРОМЕНЯЩИ ЦВЕТА СИ

Време е за последното научно предизвикателство! 🧪 ✨

Пред теб има мъниста, които на пръв поглед може да изглеждат съвсем обикновени.

Но те крият **тайна суперсила!** ☐

За да я открием, ще ни помогне... **слънчевата светлина!** ☀

☐ **Какво трябва да направиш:**

1. ☐ Направи гривна

Вземи **UV мънистата** и ги нанижи едно по едно на връвта.

Подреди ги близо едно до друго и след като приключиш, завържи двата края на връвта, за да получиш гривна.

✓ Вече имаш своя собствена **научна гривна!**

2. ☀ **Излез на слънчева светлина**

Постави готовата гривна на ръката си и излез навън на място, където достига слънчева светлина.

Наблюдавай мънистата. ☹☹

3. ✨ **Виж промяната**

Под въздействието на **ултравиолетовата (UV) светлина** мънистата ще започнат да **променят цвета си**.

□ Какво се случи?!

🔬 **Магия ли е?**

Не!

Отговорът отново е...

□ **НАУКА!** 🔬

Мънистата съдържат вещества, които реагират на **ултравиолетовото лъчение**.

Когато върху тях попадне достатъчно UV светлина, настъпва промяна, която кара мънистата да изглеждат оцветени.

Когато UV лъчението намалее, ефектът може постепенно да отслабне.

💡 **ЗНАЕШ ЛИ, ЧЕ...?**

Човешкото око **не може директно да вижда UV лъчението**. ☹☹

Но мънистата реагират на него!

Затова можеш да използваш гривната като своеобразен **малък детектор за UV светлина**. □☀

□ **НАУЧНА МИСИЯ: ЛОВЕЦ НА UV ЛЪЧИ**

Опитай да наблюдаваш гривната:

👉 навън на слънце ☀

👉 на сянка 🌑

👉 близо до прозорец 🪟

👉 в помещение 🏠

? Навсякъде ли мънистата реагират еднакво?

Наблюдавай и сравнявай! 🔬

⚠ **Важно:** Реакцията на мънистата не е средство за определяне на безопасното време за престой на слънце и не замества подходящата слънцезащита.

🏆 ПОЗДРАВЛЕНИЯ, МАЛЪК УЧЕН!

Ти завърши своето приключение с „Магична наука“! 🧪🪟🔬

По време на експериментите:

- ✓ изследва **киселинно-основна реакция**;
- ✓ наблюдава образуването на **въглероден диоксид**;
- ✓ откри тайната на **магическия пясък**;
- ✓ направи собствен **моментален сняг**;
- ✓ използва мъниста, които реагират на **UV светлина**.

Но научи и нещо още по-важно. 🪟

🔬 КАК РАБОТИ ЕДИН МАЛЪК УЧЕН?

🔬 НАБЛЮДАВАЙ!

Погледни внимателно какво се случва.

? ЗАДАВАЙ ВЪПРОСИ!

Защо се получи така?

🪟 НАПРАВИ ПРЕДПОЛОЖЕНИЕ!

Какво мислиш, че ще стане?

📄 ЕКСПЕРИМЕНТИРАЙ!

Провери предположението си.

💡 НАПРАВИ ОТКРИТИЕ!

Сравни резултата с това, което очакваше.

💎 И ЗАПОМНИ...

Понякога науката изглежда толкова невероятна, че ни се струва като **магия**.

Но когато открием **защо** нещо се случва, намираме нещо още по-интересно от магията:

🌐 Откриваме как работи светът около нас!

Продължавай да експериментираш.

Продължавай да наблюдаваш.

И най-вече – **продължавай да бъдеш любопитен!** 🔬📄💎

Защото много големи научни открития започват с един съвсем малък въпрос:

? „А КАКВО ЩЕ СТАНЕ, АКО...?“ 📄💎
