

## Работен лист Ендотермни и егзотермни реакции

### Фер тест - испитување на горивата

Марија спровела коректно истражување за да го испита ослободеното количество енергија од три различни вида на гориво при што ги добила следниве податоци

**Твоја задача е да го комплетираш планот за истражување кој го спроведила Марија. На празните линии запиши ги твоите одговори за да добиеш комплетен план за коректно истражување**

1 Научно прашање: \_\_\_\_\_

2 Хипотеза: \_\_\_\_\_

### 3 експеримент

-Зависна променлива \_\_\_\_\_

-Независна променлива \_\_\_\_\_

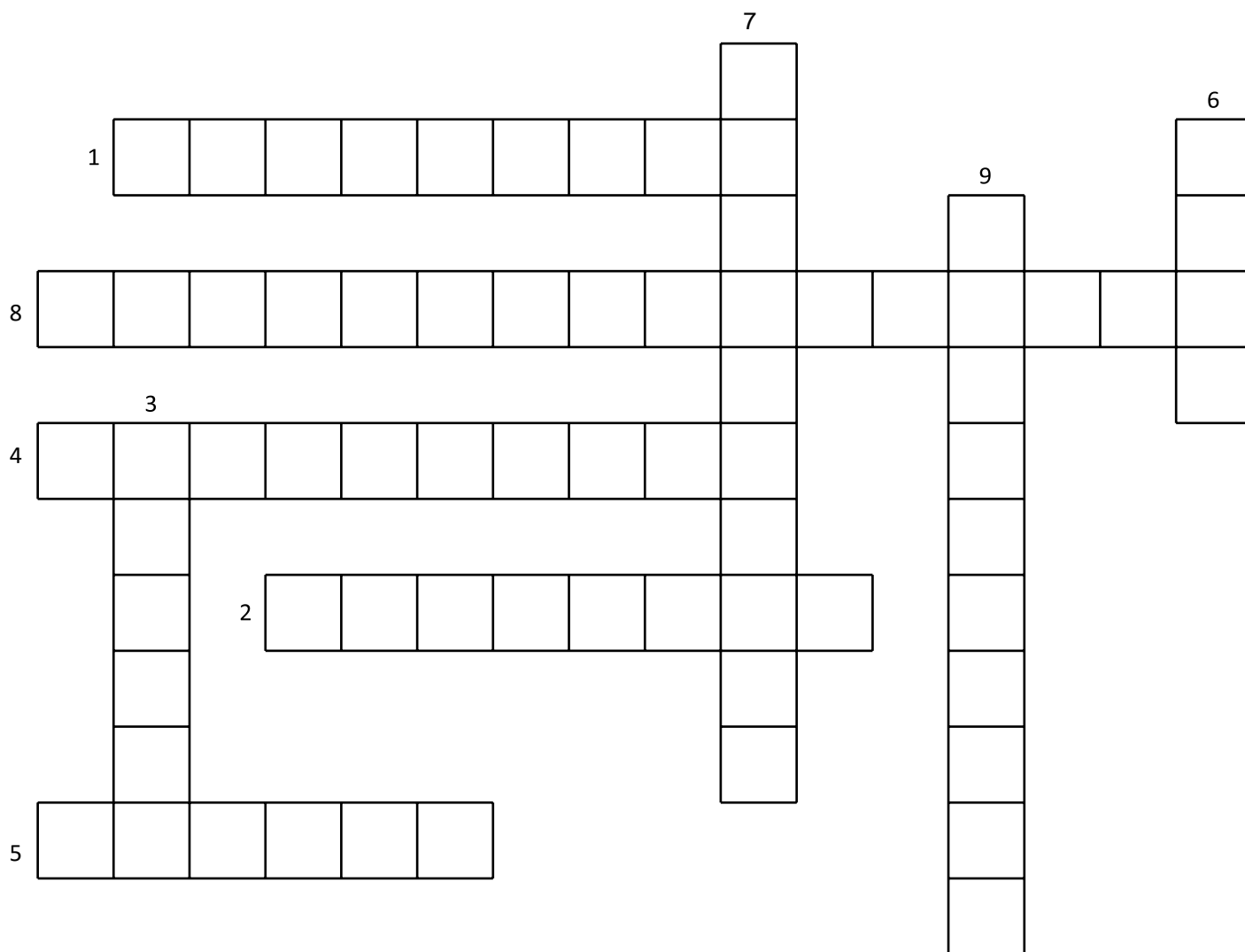
-Контролна променлива \_\_\_\_\_

### 4 Податоци

	Маса на потрошено гориво/g	Волумен на вода која се загрева/L	Промена на температурата за/ <sup>0</sup> C
Горива 1	20	0.5	20
Гориво 2	13	0.5	20
Гориво 3	35	0.5	20

5 Заклучок \_\_\_\_\_

Крстозбор: Повторување за ендотермни и егзотермни процеси и реакции



1. Вид на енергија која може да се прима или ослободува при хемиски реакции
2. Гас што е потребен за горење
3. Општ поим за супстанца што може да гори и да ослободува енергија
4. Вид на реакција при која доаѓа до покачување на температурата
5. Пример за ендотермен процес
6. Безбојна течност што се добива при горење на етанолот
7. Кога јаглерод диоксид поминува низ оваа течност, таа се заматува.
8. Гас кој се добива при нецелосно согорување на горивата
9. Хемиски назив загорење

Работен лист: Ендотермни и егзотермни процеси by Александра Блажевска is licensed under a [Creative Commons Attribution-NonCommercial 4.0 International License](https://creativecommons.org/licenses/by-nc/4.0/).