

KARTA PRACY 1.8. OGNIWA. ŁĄCZENIE OGNIW

ZADANIE 1.

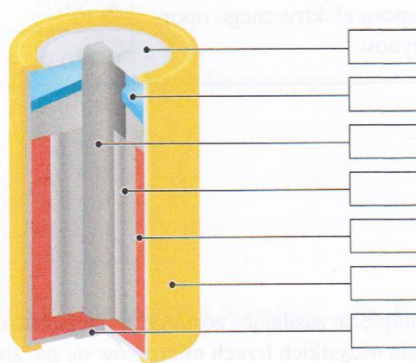
Pierwsze ogniwo galwaniczne skonstruował:

- A. Georg Ohm
- B. Georges Leclanché
- C. Alessandro Volta
- D. Luigi Galvani

ZADANIE 2.

Na ilustracji przedstawiono przekrój ogniwa Leclanchégo. Uzupełnij opis tego ogniwa – wpisz w ramki cyfry, którymi w tabeli oznaczono elementy ogniwa.

1	sproszkowany tlenek manganu
2	metalowe denko (-)
3	metalowe wieczko (+)
4	elektroda grafitowa
5	pojemnik cynkowy
6	wilgotna pasta chlorku amonu
7	masa smolna



ZADANIE 3.

Oceń prawdziwość stwierdzeń dotyczących ogniwa Leclanchégo. Zaznacz P, jeśli informacja jest prawdziwa, albo F – jeśli jest fałszywa.

Masa smolna zapobiega wysychaniu wnętrza ogniwa oraz wyciekowi elektrolitu.	P	F
Funkcję ujemnej elektrody pełni grafitowa elektroda znajdująca się w centralnej części ogniwa.	P	F
Funkcję elektrolitu pełni wilgotna pasta chlorku amonu.	P	F
Cynkowy pojemnik, w którym jest umieszczone ogniwo, pełni funkcję elektrody dodatniej.	P	F

ZADANIE 4.

Uzupełnij zdanie określeniami wybranymi z nawiasów.

W ogniwie Leclanchégo powstaje napięcie o wartości (4,5 V / 1,5 V), które z upływem czasu (maleje / rośnie).

ZADANIE 5.

Uzupełnij zdanie tak, aby było prawdziwe. Wybierz odpowiedzi A lub B oraz 1. lub 2.

Wielkość ładunku, jaki może zostać czerpany z ogniwa aż do całkowitego zużycia się w nim substancji chemicznych, nosi nazwę	A. napięcia ogniwa,	a jego wartość	1. nie zależy od rozmiarów ogniwa.
	B. pojemności ogniwa,		2. zależy od rozmiarów ogniwa.

