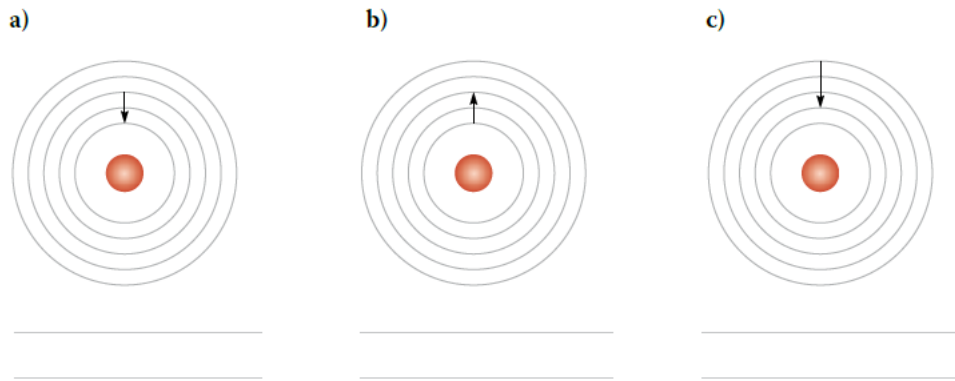


Zadanie 1

Na rysunkach przedstawiono schematycznie (bez zachowania proporcji) atom wodoru oraz zaznaczono, pomiędzy którymi orbitami przeskoczył elektron. Podpisz rysunki, używając określeń „absorpcja fotonu” albo „emisja fotonu”

Potrzebne informacje znajdziesz w podręczniku, s. 119.



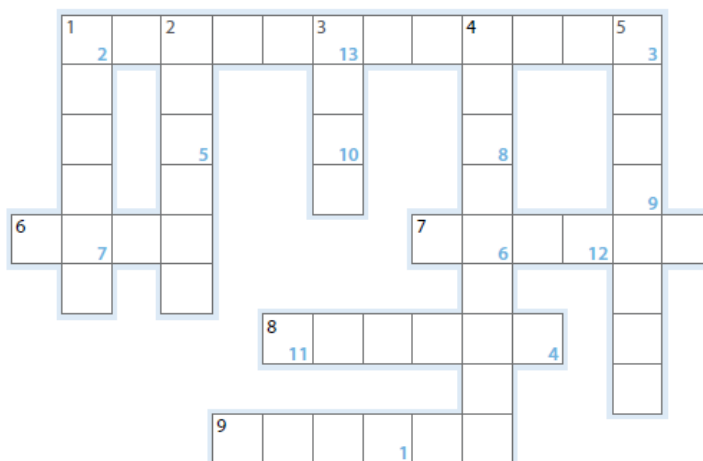
Zadanie 2

Uzupełnij informację dotyczącą atomu wodoru tak, aby była poprawna. Podkreśl słowa, które właściwie uzupełniają poniższy tekst.

- Zgodnie z postulatami Bohra elektron porusza się na danej orbicie po okręgu ze stałą prędkością. Wobec tego musi na niego działać skierowana do środka okręgu siła *dośrodkowa* / *odśrodkowa*.
- W tym przypadku rolę tej siły odgrywa siła przyciągania *grawitacyjnego* / *elektrostatycznego* między *protonem* / *neutronem* a elektronem.
- Wraz ze zwiększaniem numeru orbity promień orbity *zwiększa się* / *zmniejsza się*, a co za tym idzie, wartość siły oddziaływania między protonem, a *neutronem* / *elektronem* jest *mniejsza* / *większa*.

Zadanie 3

Rozwiąż krzyżówkę. Przepisz w odpowiedniej kolejności litery z pól ponumerowanych w prawym dolnym rogu i odczytaj hasło.



POZIOMO

- Inaczej absorpcja.
- Twórca modelu atomu wodoru.
- Po niej porusza się elektron w modelu Bohra.
- Jego nazwiskiem nazwano stałą h .
- Następuje, gdy elektron przechodzi na niższą orbitę.

PIONOWO

- Jądro atomu wodoru.
- Tyle razy promień drugiej orbity jest większy od promienia pierwszej.
- Najmniejsza ilość danego pierwiastka.
- Następuje, gdy elektron przechodzi na wyższą orbitę.
- Krąży wokół jądra.

HASŁO

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----

Dowiedz się i zapisz, co oznacza to hasło.