

T 7 PFz Wielcy rewolucjoniści nauki

Zapoznaj się z materiałem:

<http://przyroda.sfera.lublin.pl/przyroda/manual/modules/fiz-1/index.html>

i

<http://przyroda.sfera.lublin.pl/przyroda/manual/modules/fiz-3/index.html>

Korzystając z dowolnych źródeł uzupełnij tabelę, która stanowi pytanie nr 10 testu przygotowującego do egzaminu –

https://www.ckziu1.edu.pl/images/files/mat_dla_slw/Pytania_przygotowujace_do_egzaminu_semIII.pdf

Wymienieni naukowcy mogą być przypisani nie tylko do jednego, ale kilku wymienionych odkryć, teorii, praw.

10. Wymienionych rewolucjonistów nauki przypisz do odkryć naukowych, którymi się oni zajmowali (wpisz odpowiedni numer w kolumnie obok), wpisz również wiek, w którym oni żyli:

IVw p.n.e., XV-XVI, XVI-XVII, XVII-XVIII, XIX-XX, XXw.

1- Albert Einstein, 2- Izaak Newton 3- Mikołaj Kopernik 4- Arystoteles
5- Max Planc 6- Galileusz 7 - Werner Heisenberg 8- Niels Bohr

Teoria lub odkrycie	numery	wiek
Poglądy na ruch – istnieje dopóty, dopóki istnieje przyczyna		
Prawo powszechnego ciążenia		
Zasada nieoznaczoności		
Szczególne i ogólna teoria względności		
Zasady dynamiki		
Teoria heliocentryczna		
Zjawisko rozszczepienia światła		
Obserwacyjne potwierdzenie teorii heliocentrycznej		
Teoria mechaniki kwantowej		
Budowa atomu z zastosowaniem mechaniki kwantowej		
Wyjaśnienie zjawiska fotoelektrycznego		
Rachunek różniczkowy i całkowy		
Powiązanie czasu i przestrzeni w spójne pojęcie czasoprzestrzeni		

T 8 PFz Najmniejsze i największe

Zapoznaj się z materiałem:

<http://przyroda.sfera.lublin.pl/przyroda/manual/modules/fiz-12/index.html>

Korzystając z dowolnych źródeł uzupełnij tabelę, która stanowi pytanie nr 13 testu przygotowującego do egzaminu –

[https://www.ckziu1.edu.pl/images/files/mat_dla_slu/Pytania przygotowujące do egzaminu semIII.pdf](https://www.ckziu1.edu.pl/images/files/mat_dla_slu/Pytania_przygotowujace_do_egzaminu_semIII.pdf)

Myśl przy tym logicznie, nie opieraj się li tylko na wyszukanych liczbach. Np. bakterie składają się z komórek, te zaś są zbudowane w wielu związków chemicznych, które z kolei zbudowane są z atomów. Każdy atom składa się jądra atomowego i elektronów. W jądrze znajdują się protony i neutrony. Elektron ma b. małe rozmiary i znikomą masę – prawie 2 tys. razy mniejszą niż proton czy neutron, które mają zbliżone masy.

13. Uszereguj od najmniejszego do największego (wpisując numery od 1 do 8:

rozmiar	nr	masa	nr	prędkość	nr
Długość fali świetlnej		Galaktyki Droga Mleczna		Dźwięk w powietrzu	
Bakteria		Bakterii		Dźwięk w metalu	
Średnica elektronu		Elektronu		Piorun	
Średnica protonu		Atomu uranu		Dryf kontynentów	
Średnica Układu Słonecznego		Czarnej dziury w centrum Drogi Mlecznej		Wiatr podczas trąby powietrznej	
Średnica galaktyki		Gwiazdy neutronowej		Światło w próżni	
Średnica Słońca		Słońca		Światło w szkle	
Średnica Ziemi		Ziemi		Lampart	