

TEMAT: Budowa atomu wodoru. Stan podstawowy i stany wzbudzone.

Podręcznik, strony 126 – 142. Przypominacie sobie materiał przerobiony już na lekcji. Odpowiadacie sobie na poniższe pytania. Odpowiedzi zapiszcie w zeszycie.

- ❖ Opisz model atomu zaproponowany przez Rutherforda.
- ❖ Omów podstawowe założenia modelu Bohra atomu wodoru.
- ❖ Co wynika z I postulatu Bohra?
- ❖ podaj wzór na dozwolone orbity elektronu.
- ❖ co to znaczy, że orbity w atomie wodoru są skwantowane?
- ❖ co to znaczy, że energia elektronu w atomie wodoru jest skwantowana?
- ❖ Podaj wzór na całkowitą energię elektronu w atomie wodoru.
- ❖ Wyjaśnij pojęcia: stan podstawowy i stan wzbudzony atomu.
- ❖ Co wynika z II postulatu Bohra?
- ❖ Podaj wzór na energię pochłoniętą lub wysłaną przez atom podczas przeskoku elektronu między dozwolonymi orbitami.
- ❖ W jakiej formie atom pochłania lub wysyła energię?
- ❖ Co to jest energia jonizacji?

Dodatkowe informacje, podane trochę inaczej znajdziecie pod linkiem:

<https://epodreczniki.pl/a/budowa-atomu-wodoru-stan-podstawowy-i-stany-wzbudzone/DP7PEhKBo>

Dla chętnych nieobowiązkowo – polecenia z Pracy domowej oraz Zadania podsumowujące.

Gdybyście mieli problemy z wejściem na stronę *epodreczniki.pl* dajcie mi znać wysyłając maila na bosaw@op.pl lub telefonicznie **692 477 902**

W przypadku problemów ze zrozumieniem tematu możecie w ten sam sposób zadawać mi pytania.

Proszę, abyście wspólnie ustalili formę kontaktu ze mną.