|  |
| --- |
| **TEMATY PRAC Z CHEMII III SEMESTR** |
| **Lp.** | **Temat pracy** | **Podpis słuchacza** |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Na |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Li |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu K |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Ca |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Mg |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Ba |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Al |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu Fe |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu N |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu atomu na cząstki elementarne na podstawie atomu C |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu Na |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu K |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu Ca |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu Mg |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu Al |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu N |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu C |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu O |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu Li |  |
|  | Wyjaśnij zasady rozkładu elektronów na powłoki na przykładzie atomu H |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 3 moli wodorowęglanu sodu NaHCO3.** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 5 moli CaSO4** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 7 moli MgCO3.** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 3 moli Na2SO3.** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 5 moli Ca(OH)2** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 7 moli KNO3** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 3 moli CO2 NaHCO3.** |  |
|  | Wyjaśnij pojęcie masy molowej i oblicz **masę 5 moli NaCl.** |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady określania masy atomowej i masy cząsteczkowej na przykładzie trzech wybranych pierwiastków i trzech związków chemicznych. |  |
|  | Wyjaśnij zasady tworzenia nazw tlenków i wodorotlenków na podstawie wybranych przykładów. |  |
|  | Wyjaśnij zasady tworzenia nazw kwasów na podstawie wybranych przykładów. |  |
|  | Wyjaśnij zasady tworzenia nazw soli na podstawie wybranych przykładów. |  |
|  | Wyjaśnij pojęcia: prawo zachowania masy i prawo stałości składu na podstawie wybranych przykładów. |  |
|  | Wyjaśnij pojęcia: prawo zachowania masy i prawo stałości składu na podstawie wybranych przykładów. |  |