|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TEMATY PRAC Z CHEMII V SEMESTR** | | |
| **Lp.** | **Temat pracy** | **Podpis słuchacza** |
|  | Scharakteryzuj stężenie molowe roztworu; podaj wzory i 2 przykłady zadań na obliczenie Cm roztworu. |  |
|  | Opisz sporządzenie roztworu o określonym stężeniu molowym. |  |
|  | Opisz sposoby rozcieńczania oraz zatężania roztworów. |  |
|  | Scharakteryzuj dysocjację elektrolityczną kwasów |  |
|  | Scharakteryzuj dysocjację elektrolityczną zasad. |  |
|  | Scharakteryzuj dysocjację elektrolityczną soli. |  |
|  | Określ czynniki wpływające na stopień dysocjacji elektrolitycznej. |  |
|  | Scharakteryzuj elektrolity mocne. |  |
|  | Scharakteryzuj elektrolity słabe. |  |
|  | Scharakteryzuj pH roztworów; podaj przykłady indykatorów. |  |
|  | Wymień przykłady wpływu odczynu roztworów na środowisko przyrodnicze. |  |
|  | Scharakteryzuj reakcje zobojętniania roztworów. |  |
|  | Scharakteryzuj reakcje strącania osadów. |  |
|  | Scharakteryzuj hydroksysole i podaj ich przykłady. |  |
|  | Scharakteryzuj efekty energetyczne reakcji chemicznych. |  |
|  | Scharakteryzuj energię aktywacji. |  |
|  | Opisz przykład wymiany energii między układem a otoczeniem. |  |
|  | Opisz czynniki wpływające na szybkość reakcji chemicznych. |  |
|  | Opisz rolę katalizatorów w reakcjach chemicznych. |  |
|  | Scharakteryzuj entalpię wybranych reakcji chemicznych. |  |