

(理科) 授業計画表

[illegible]

二 学 期	2章 物質の構成粒子 1 原子の構造 2 電子配置と周期表 3章 物質と化学結合 1 イオンとイオン結合 2 金属と金属結合 <中間考査> 3 分子と共有結合 2編 物質の変化 1章 物質と化学変化 1 原子量・分子量と物質質量 2 化学変化の量的関係 <期末考査> 2章 酸と塩基 1 酸と塩基 2 水素イオン濃度とpH	3 7 10 4	○原子、原子番号、質量数、同位体、放射性同位体 ○電子配置、価電子、周期律 ○イオン、陽イオン、陰イオン、イオン式、イオン結合、イオン結晶 ○典型元素、遷移元素、自由電子、合金 ○分子式、分子の極性、分子結晶、共有結合 ○原子量、分子量、式量、アボガドロ数、物質質量 溶液の濃度 ○化学反応式、生成物、反応物 ○酸の定義、塩基の定義、強酸、弱酸、強塩基、弱塩基、電離度 ○水の電離、pH、pH指示薬
	3 中和反応と塩の生成 4 中和反応の量的関係と中和滴定 3章 酸化と還元 1 酸化と還元 2 酸化還元反応の利用 <学年末考査> 家庭学習	4 8 8	○正塩、酸性塩、塩基性塩、塩の性質 ○量的関係、中和滴定、滴定曲線 ○酸素の授受、水素の授受、電子の授受、酸化数 酸化剤、還元剤、金属のイオン化傾向 ○一次電池、二次電池、電気分解
三 学 期	総 時 間 数	70	