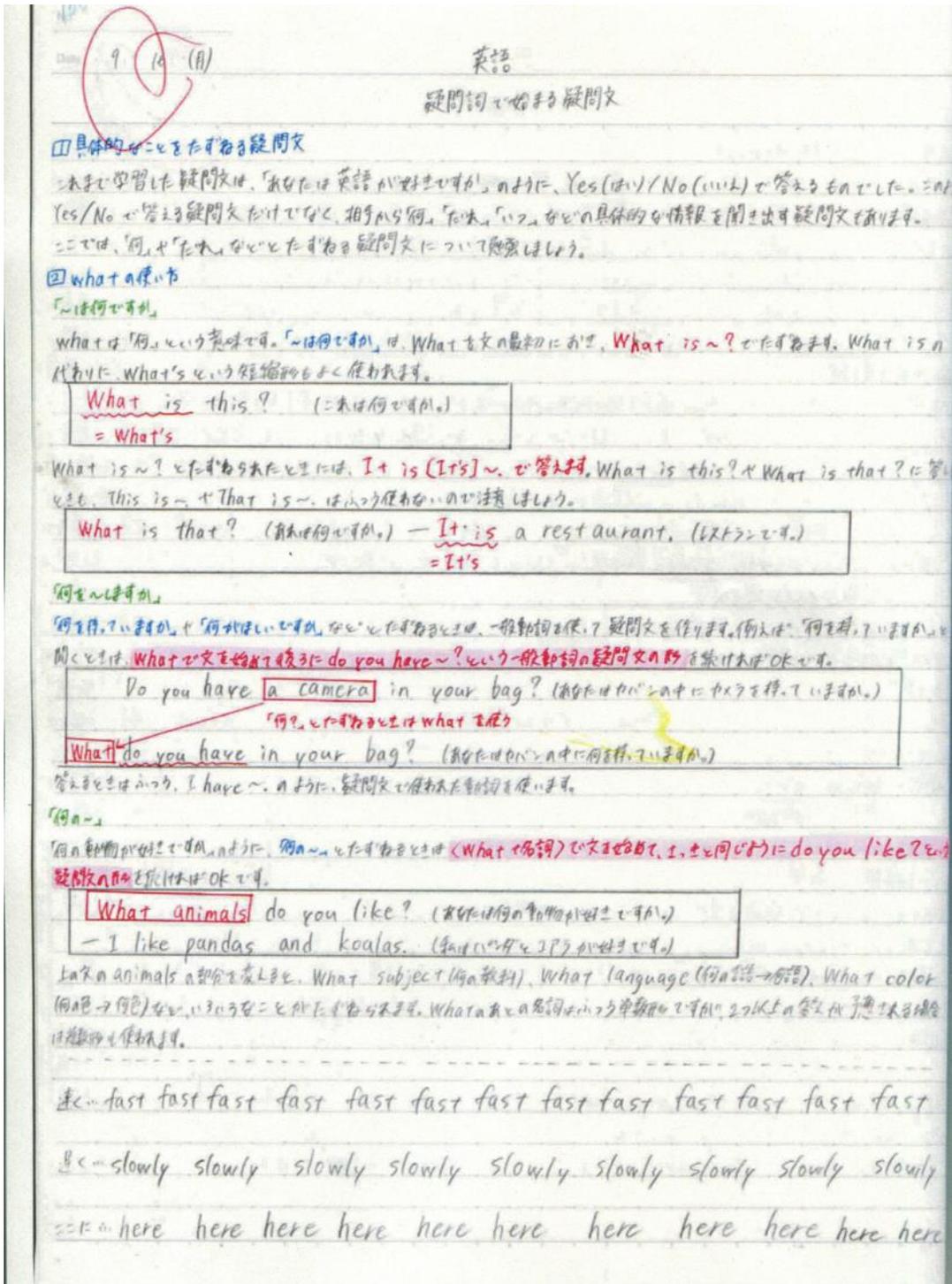


みてみて！家庭学習ノート【上柴中学校】



2年生家庭学習ノート
 単元や内容を意識しながら色分けもして、分かりやすくまとめている。また、赤シートを使って問題形式で確認できる工夫がされている。

みてみて！家庭学習ノート【上柴中学校】

No. 120
Date 6.22.土

社会◎水溶液の性質

1-1 P.13

	酸性	中性	アルカリ性
リトマス紙	●→● ●→●	●→● ●→●	●→● ●→●
BTB溶液	●	●	●
電流は流れるか	流れる (電解質)	流れる 流れない	流れる (電解質)
その他	マグネシウムリボンを入れると、水素が発生する。		フェーリン溶液を無色→赤へ変化させる。
1列	塩酸 HCl 硫酸 H ₂ SO ₄ 酢酸 CH ₃ COOH 炭酸水 H ₂ O+CO ₂	食塩水 砂糖水	水酸化ナトリウム水溶液 ：カリウム： ：カルシウム：

①酸性だけの性質 ②アルカリ性だけの性質 ③共通の性質

Ⅰ Ⅰ Ⅰ

塩酸銅 → 銅 + 塩素
CuCl₂ → Cu + Cl₂

塩酸 → 水素 + 塩素
2HCl → H₂ + Cl₂

練習 中間テストの問題

(1) 硫酸 H₂SO₄ → 2H⁺ + SO₄²⁻ H₂SO₄ → 2H⁺ + SO₄²⁻

(2) 硫酸銅 CuSO₄ → Cu²⁺ + SO₄²⁻ CuSO₄ → Cu²⁺ + SO₄²⁻

(3) 水酸化カルシウム Ca(OH)₂ → Ca²⁺ + 2OH⁻ Ca(OH)₂ → Ca²⁺ + 2OH⁻

(4) 塩化ナトリウム NaCl → Na⁺ + Cl⁻ NaCl → Na⁺ + Cl⁻

3年生家庭学習ノート

いろいろな工夫をして分かりやすくまとめている。中間テストで間違った問題を消さずに残して復習している。