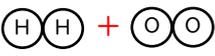


次の化学反応を 日本語 → モデル図1 → モデル図2 → 化学反応式 の順で書きなさい。  
 モデル図は1の問題を参考にして書きなさい。ただしモデル図2で変化がない場合はそのまま書くこと。

1 水素と酸素の化合 →

↓

モデル図 1 → 

↓

モデル図 2 → 

↓

化学反応式 →

---



---

2 銅の酸化 →

↓

モデル図 1 →

↓

モデル図 2 →

↓

化学反応式 →

---



---

3 炭素の燃焼 →

↓

モデル図 1 →

↓

モデル図 2 →

↓

化学反応式 →

---



---

4 水の電気分解 →

↓

モデル図 1 →

↓

モデル図 2 →

↓

化学反応式 →

---



---

次の化学反応を 日本語 → モデル図1 → モデル図2 → 化学反応式 の順で書きなさい。  
書き方がわからない場合はテスト①で確認しましょう。

1 鉄と硫黄の化合 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

2 マグネシウムの燃焼 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

3 水素と酸素の化合 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

4 酸化銅の炭素による還元 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

次の化学反応を 日本語 → モデル図1 → モデル図2 → 化学反応式 の順で書きなさい。  
書き方がわからない場合はテスト①で確認しましょう。

1 鉄の酸化 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

2 銅と硫黄の化合 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

3 酸化銀の分解 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

難問

4 炭酸水素ナトリウムの熱分解 → \_\_\_\_\_

※ 炭酸水素ナトリウムは原子数が多いためモデル図が記号のみ 例:「水」→ HHO のような表記でもよい。

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

次の化学反応を 日本語 → モデル図1 → モデル図2 → 化学反応式 の順で書きなさい。  
書き方がわからない場合はテスト①で確認しましょう。

1 塩酸の電気分解 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

2 塩化銅水溶液の電気分解 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

3 水酸化ナトリウム水溶液と  
塩酸の中和 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_

**難問**

4 水酸化バリウム水溶液と  
硫酸の中和 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 1 → \_\_\_\_\_

↓

モデル図 2 → \_\_\_\_\_

↓

化学反応式 → \_\_\_\_\_