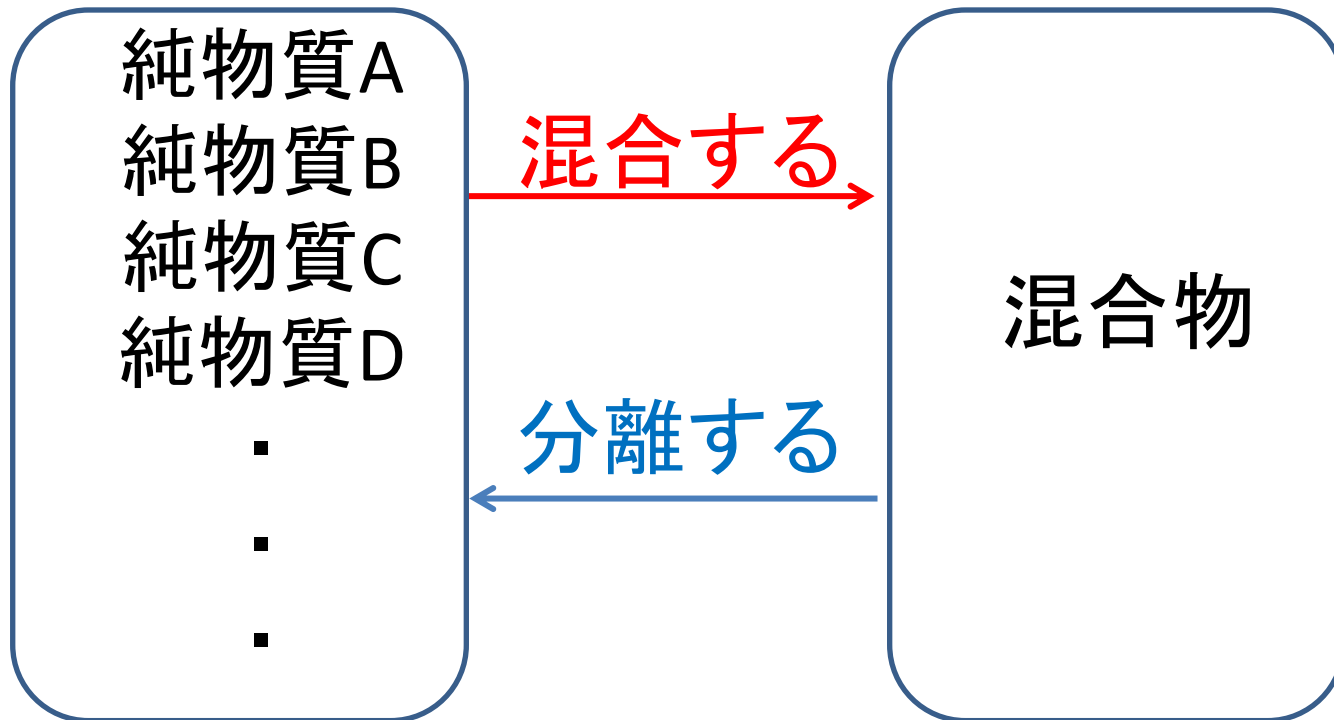


化学基礎

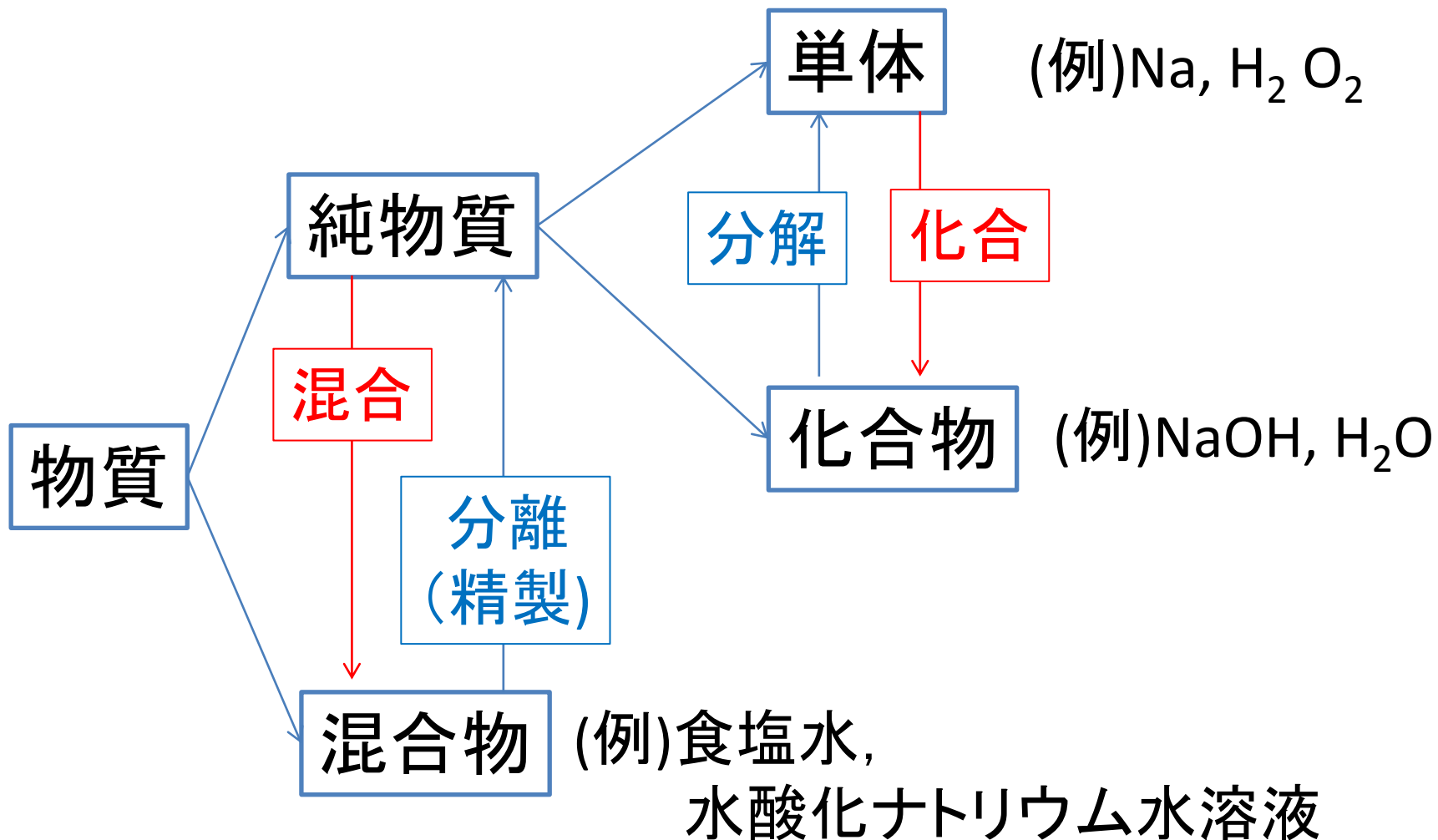
第一章「物質の構成」

第一節「物質の探求」

①物質の種類と性質 P.20-24



物質のカテゴリー (A物質の種類)



復習テスト(平常点加算)

配布された用紙に日付・組・番号・氏名を記入し、以下の問いに答えよ。

1. 食塩を入れた純水の氷の融点は、純水の氷の融点よりも、高いか低いかな？
2. 石油は混合物か、純物質か？
3. 水酸化ナトリウムは混合物か、純物質か？
4. ドライアイスは混合物か、純物質か？
5. 牛乳は混合物か、純物質か？

復習テスト答え

1. 低い (沸点上昇、凝固点降下)
2. 混合物 (重油、軽油、ガソリン、ナフサ・・・)
3. 純物質
4. 純物質 (二酸化炭素の固体)
5. 混合物 水,タンパク質,無機塩類,脂質・・・

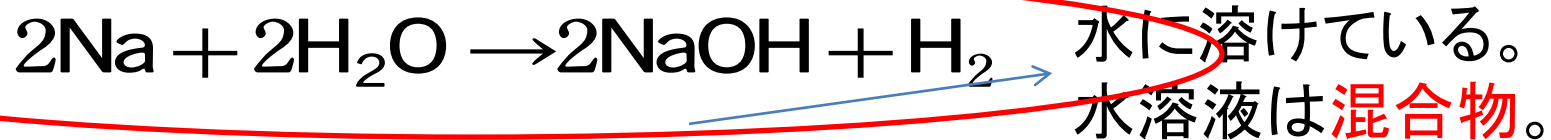
実験①

- 水(純物質)と金属ナトリウム(純物質)の反応

気体(水素(H₂))発生。

水溶液は(アルカリ 性)。

<反応式・・・純物質の組み換えの様子>



純物質 純物質 純物質 純物質

反応の様子と数的関係を予測できる。

今日の実験

- 蒸留 蒸発しやすい成分と蒸発しにくい成分を分離
 - ろ過 液体と液体に溶けない固体を分離
 - 再結晶 溶解度の差を利用して固体を分離
- < 演示 >
- 昇華 固体 → 気体 → 固体 の変化を利用して分離
 - クロマトグラフィー
物質による移動速度の違いを利用して分離・精製