

5. තාපාවශෝෂක ප්‍රතික්‍රියාවක් සඳහා ශක්ති මට්ටම් සටහන අඳින්න.

රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක් ආශ්‍රිත තාප විපර්යාසය පහත සමීකරණය ඇසුරෙන් ගණනය කළ හැකි ය

$$Q = m c \theta$$

6. 2 mol dm^{-3} සෝඩියම් හයිඩ්‍රොක්සයිඩ් 50 cm^3 සහ 2 mol dm^{-3} හයිඩ්‍රොක්ලෝරික් අම්ලය 50 cm^3 සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කළ විට සිදුවන උෂ්ණත්ව වෙනස $20 \text{ }^\circ\text{C}$ ක් නම් එහිදී සිදුවන තාප විපර්යාසය ගණනය කරන්න.

	ජලයේ විශිෂ්ට තාප ධාරිතාව	= $4200 \text{ J kg}^{-1} \text{ }^\circ\text{C}^{-1}$
	ජලයේ ඝනත්වය	= 1 g cm^{-3}

.....

.....

.....

.....

එකම රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක තාප ශක්ති විපර්යාසය, ප්‍රතික්‍රියක හා ඵල පවතින භෞතික තත්ත්ව (ඝන, ද්‍රව, වායු, ජලීය) අනුව වෙනස් වේ. එබැවින් ප්‍රතික්‍රියාවක් ආශ්‍රිතව සිදුවන තාප විපර්යාස ප්‍රකාශ කිරීමේ දී ප්‍රතික්‍රියකවල හා ඵලවල භෞතික තත්ත්ව දැක්විය යුතු ය.

7. පහත සඳහන් ප්‍රතික්‍රියා තාපදායක ද තාපාවශෝෂක ද යන වග ලියා දක්වන්න.

ඉන්ධන දහනය	
අම්ල හා භෂ්ම අතර සිදුවන ප්‍රතික්‍රියා	
පිලිස්සු හුණුවලට ජලය එකතු කිරීම	
ප්‍රභාසංස්ලේශණය	
හුණුගල් දහනයෙන් පිලිස්සු හුණු නිපදවීම	