TRASFORMAZIONI CHIMICHE

Una *trasformazione chimica* è una trasformazione in cui cambia la composizione chimica della materia. Quando avviene una trasformazione chimica, si creano sostanze nuove ed è spesso accompagnata da cambiamenti "visibili" quali:

- Cambiamento di colore
- Sviluppo di gas
- Formazione o scomparsa di una sostanza solida
- Sviluppo o assorbimento di calore

In quest'esperienza dovrai dapprima osservare alcuni fenomeni in seguito dovrai tentare di dare una spiegazione a ciò che hai osservato.
L'***osservazione*** è la prima fase e dovrai prendere nota di tutto ciò che osservi durante l'esperienza.
In seguito dovrai tentare di dare una ***spiegazione*** ai fenomeni che hai osservato. Attenzione a non fare confusione, nelle osservazioni dovrai riportare ciò che vedi, che senti o che misuri, mentre per dare una spiegazione dovrai usare termini e idee elaborate dalla tua mente.

Procedimento: inserire in una provetta 1 ml del reagente A e aggiungere goccia a goccia il reagente B fino a quando non si osserva la reazione. Per la reazione del $Na_2S_2O_3$ con H_2O inserire in una provetta una spatola di sale solido, aggiungere 2 ml di acqua ed agitare.

REAGENTE A	REAGENTE B	OSSERVAZIONI	SPIEGAZIONI
Permanganato di potassio **$KMnO_4$**	Solfato ferroso **$FeSO_4$**		
Cloruro ferrico **$FeCl_3$**	Idrossido di sodio (6M) **NaOH**		
Acido cloridrico (6M) **HCl**	Carbonato di sodio **Na_2CO_3**		
Acido cloridrico (6M) **HCl**	Idrossido di sodio (6M) **NaOH**		
Tiosolfato di sodio (solido) **$Na_2S_2O_3$**	Acqua deionizzata **H_2O**		