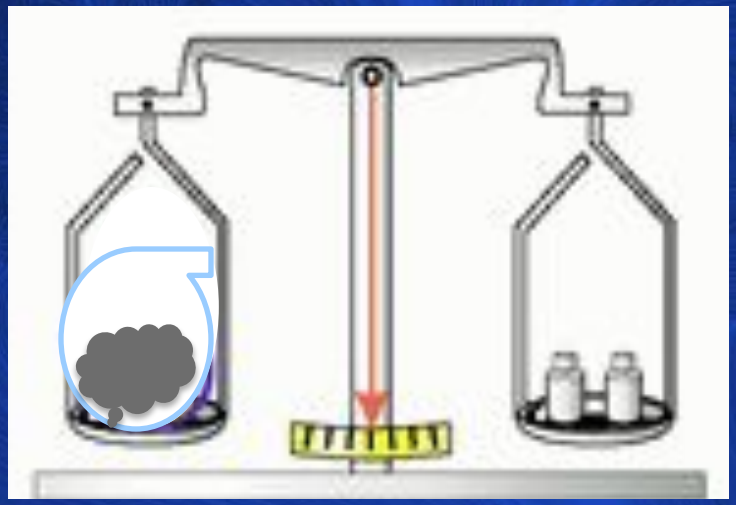
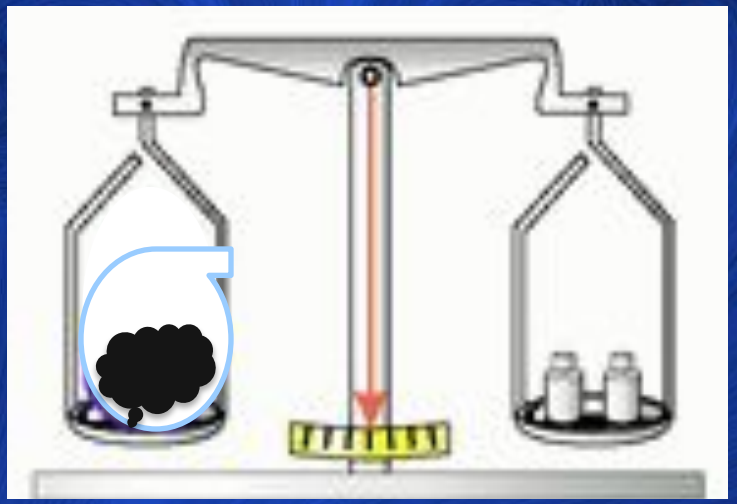
Закон збереження маси Ломоносова - Лавуазьє

Підготувала вчитель хімії КЦМЛ
Бондаренко Н.О.

Загальна маса речовин, що вступають у хімічну реакцію,дорівнює загальній масі речовин, утворених у ході хімічної реакції.





$$2\,Fe + O_2 \rightarrow 2\,FeO$$

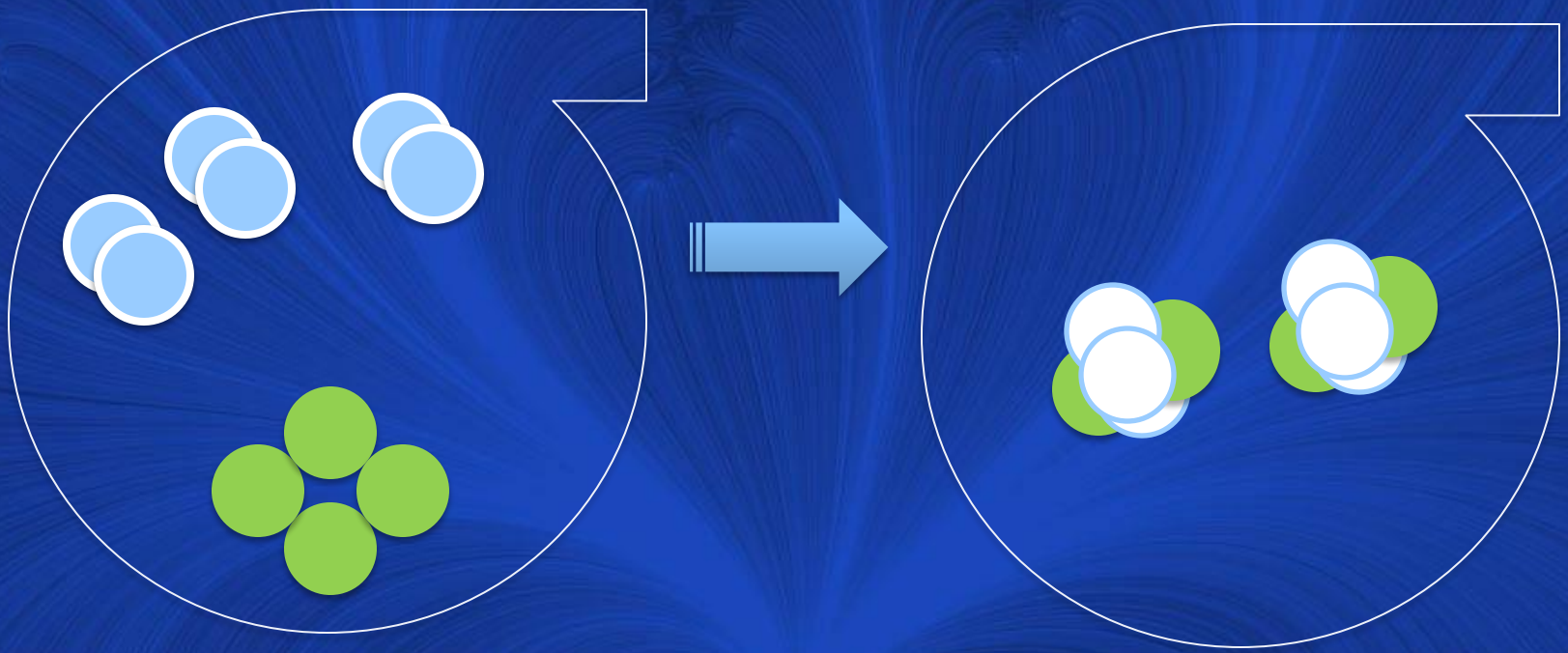
Закон збереження маси речовини

Відкритий М.В. Ломоносовим
в 1748 році

До таких же висновків, вивчаючи
процес горіння прийшов
в 1772 році А. Лавуазьє

Досліди, що ілюструють Закон збереження маси речовин. Сучасний дослід

Закон збереження маси речовини – основа для створення рівнянь хімічних реакцій.



Значення закону

- РЕЧОВИНИ НЕ ЗНИКАЮТЬ БЕЗ СЛІДУ ТА НЕ УТВОРЮЮТЬСЯ З НІЧОГО;
- СУТЬ ХІМІЧНИХ РЕАКЦІЙ У ПЕРЕРОЗПОДІЛІ АТОМІВ ВИХІДНИХ РЕЧОВИН ТА УТВОРЕННІ НОВИХ СПОЛУК;
- ЗАВДЯКИ НЬОМУ МОЖНА СКЛАДАТИ РІВНЯННЯ ХІМІЧНИХ РЕАКЦІЙ ТА ПРОВОДИТИ ЗА НИМИ РОЗРАХУНКИ.

Мир сложен.
Он полон событий, сомнений,
и тайн бесконечных, и сложных
догадок.
Как чудо Природы
является гений
и в хаосе этом наводит порядок…