

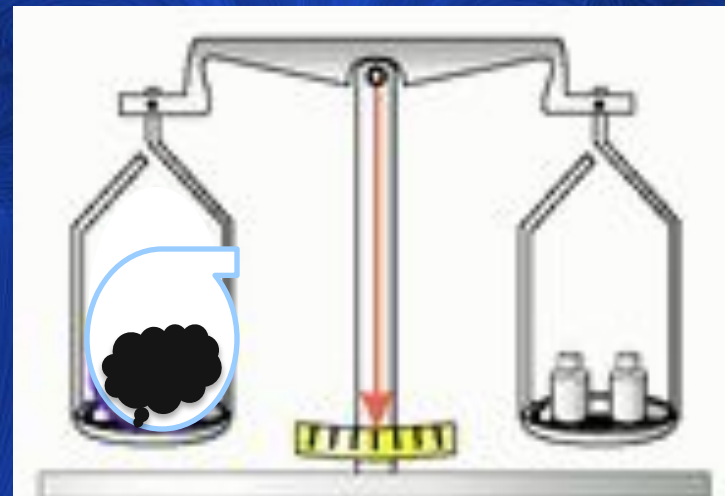
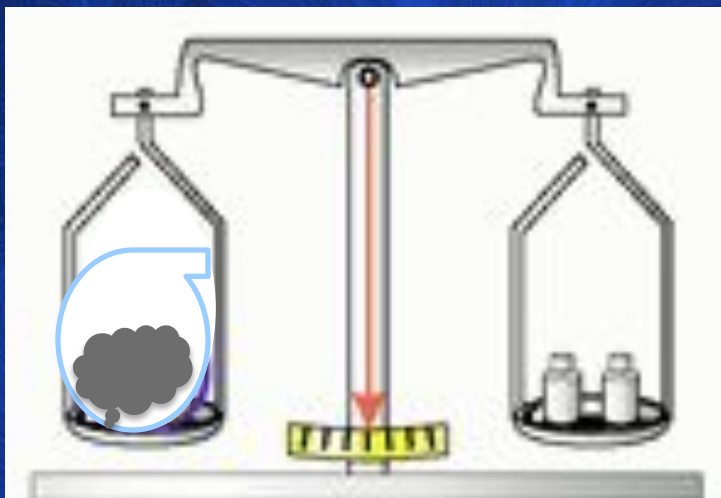


Закон збереження маси Ломоносова - Лавуазьє



Підготувала вчитель хімії КЦМЛ
Бондаренко Н.О.

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

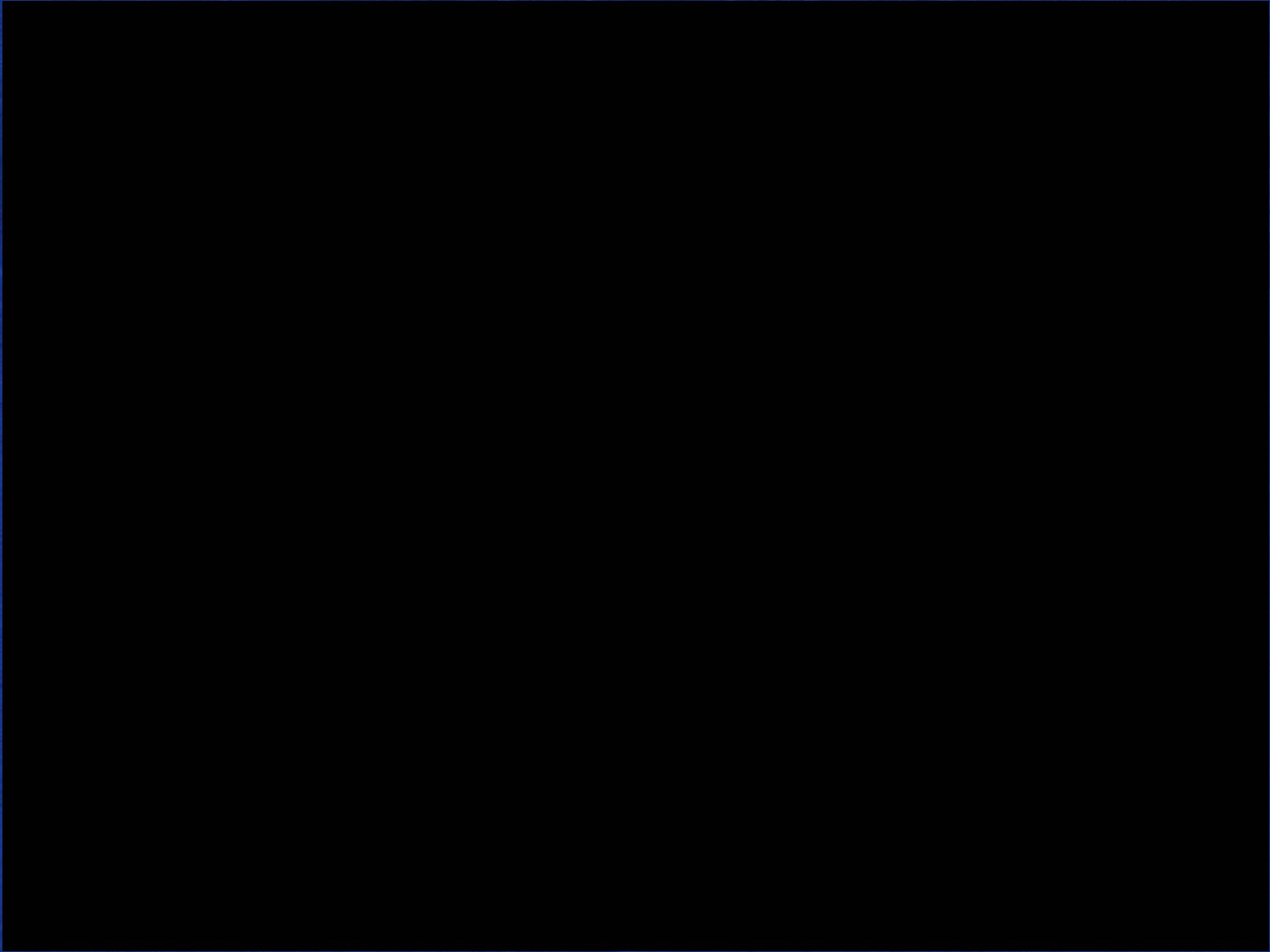


Закон збереження маси речовини

Відкритий М.В. Ломоносовим
в 1748 році



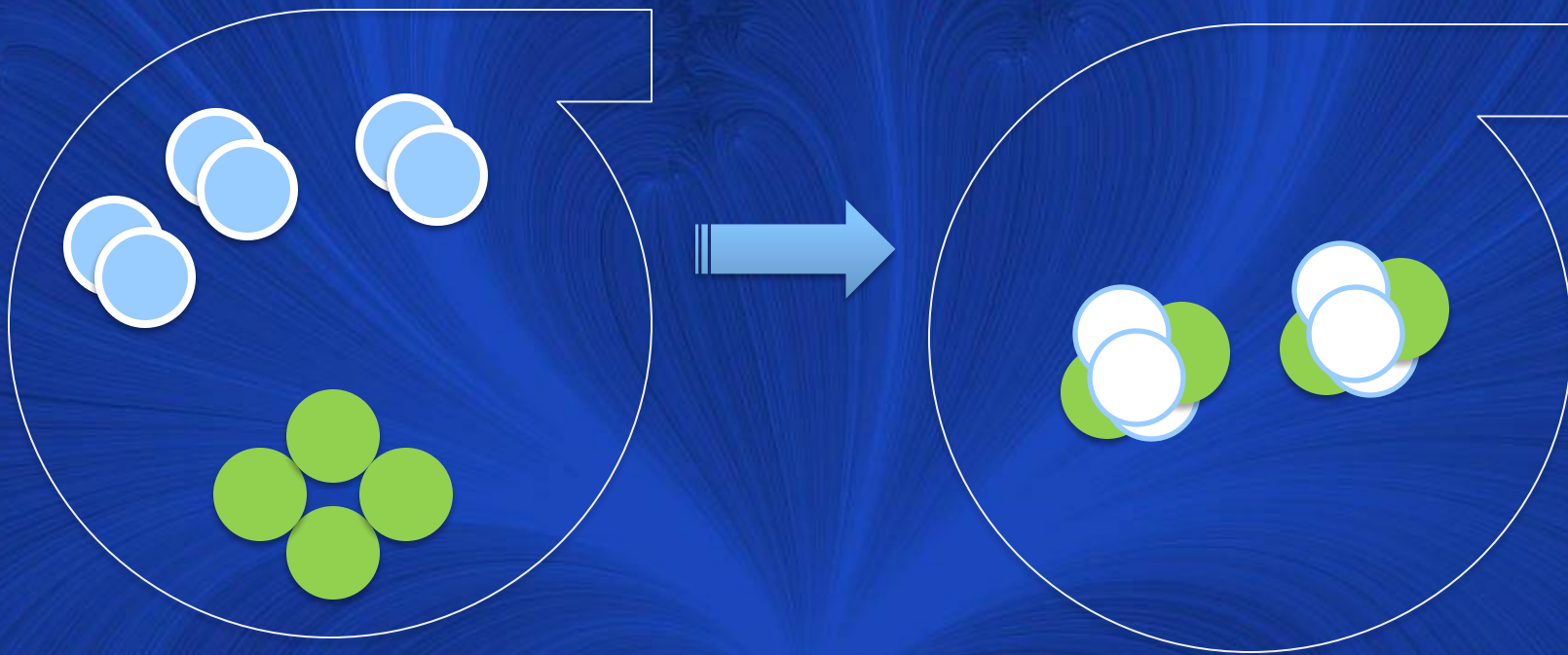
До таких же висновків, вивчаючи
процес горіння прийшов
в 1772 році А. Лавуазьє



**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...

