

# Нітроген

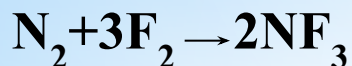
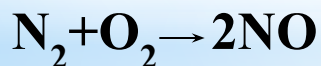
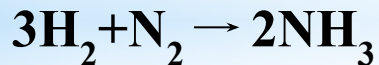
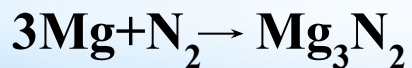
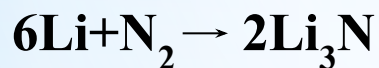
# Періодична система хімічних елементів Д.І.Менделєєва

Періоди	Ряди	Групи елементів							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center; height: 100%;"> <div style="text-align: center;"> <p>14</p> <p>0</p> <p>+7</p> <p><b>N</b></p> </div> <div style="border: 1px solid black; padding: 10px; width: 300px;"> <h3 style="text-align: center;">Характеристика</h3> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Вперше добуто в 1772 році Даніелем Резерфордом.</li> <li>2. У Періодичній системі знаходиться в 2 періоді, V група, головна підгрупа.</li> <li>3. У природі зустрічається як у вільному стані, так і у зв'язаному.</li> <li>4. Газ без кольору і запаху, трохи легший за повітря.</li> <li>5. Електронна формула: <math>1s^2 2s^2 2p^3</math></li> </ol> </div> </div>							
2	2								
3	3								
4	4								
	5								
5	6								
	7								
6	8								
	9								
7	10								



# \*Хімічні властивості

За звичайних умов азот реагує лише з літієм, з іншими металами – при нагріванні, утворюючи нітриди. З воднем сполучається лише при підвищених температурах і тиску, з киснем – при температурах понад 3000°C. У реакціях з киснем і фтором є відновником, в інших випадках – окисником:



# \*Сполуки Нітрогену

Нітратна кислота



Амоніак



Нітрати



Колообіг азоту в біосфері

Атмосферний азот

Фотосинтез

Синтезовані рослинами білки

Листяний опад

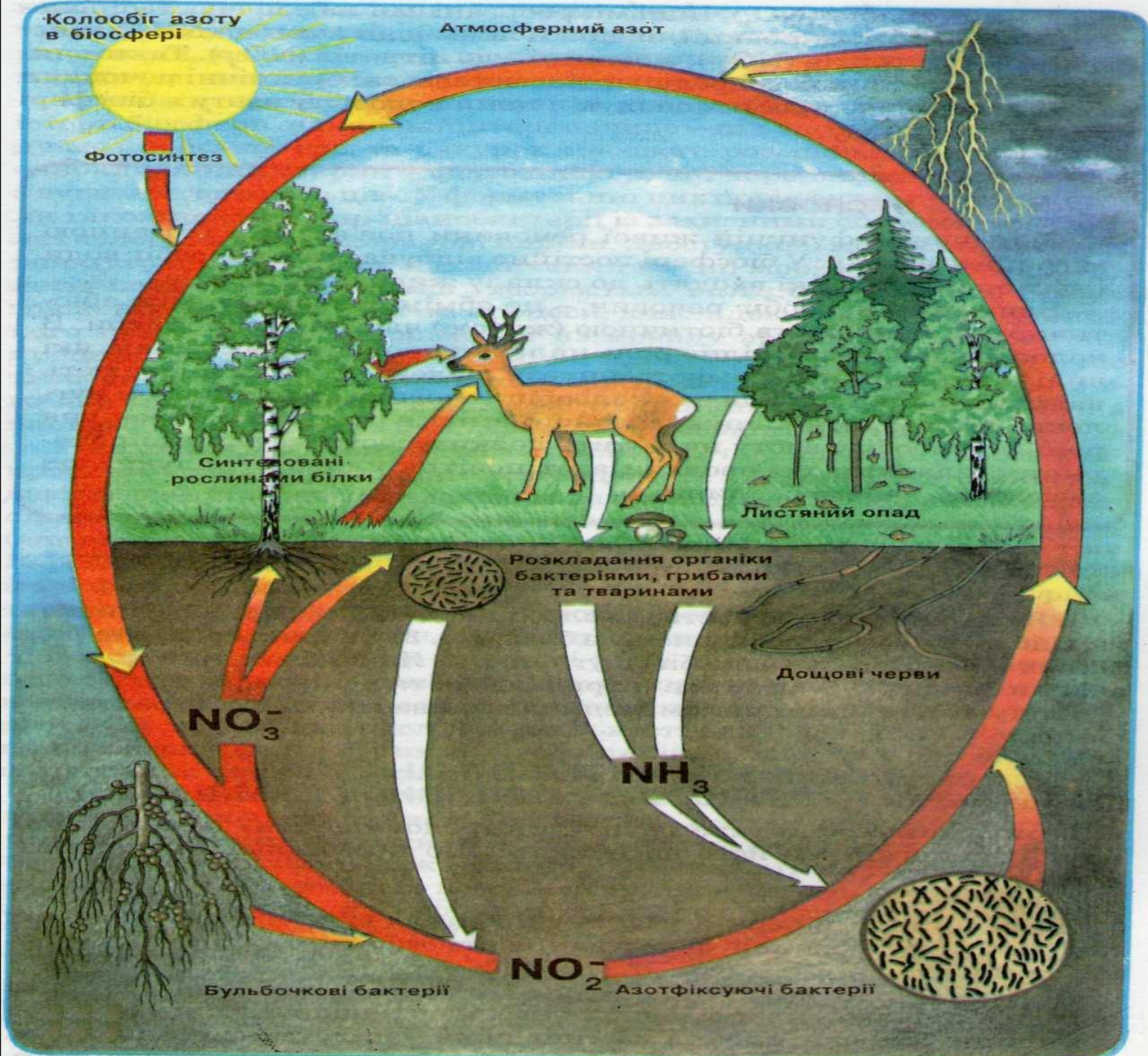
Розкладання органіки бактеріями, грибами та тваринами

Дощові черви

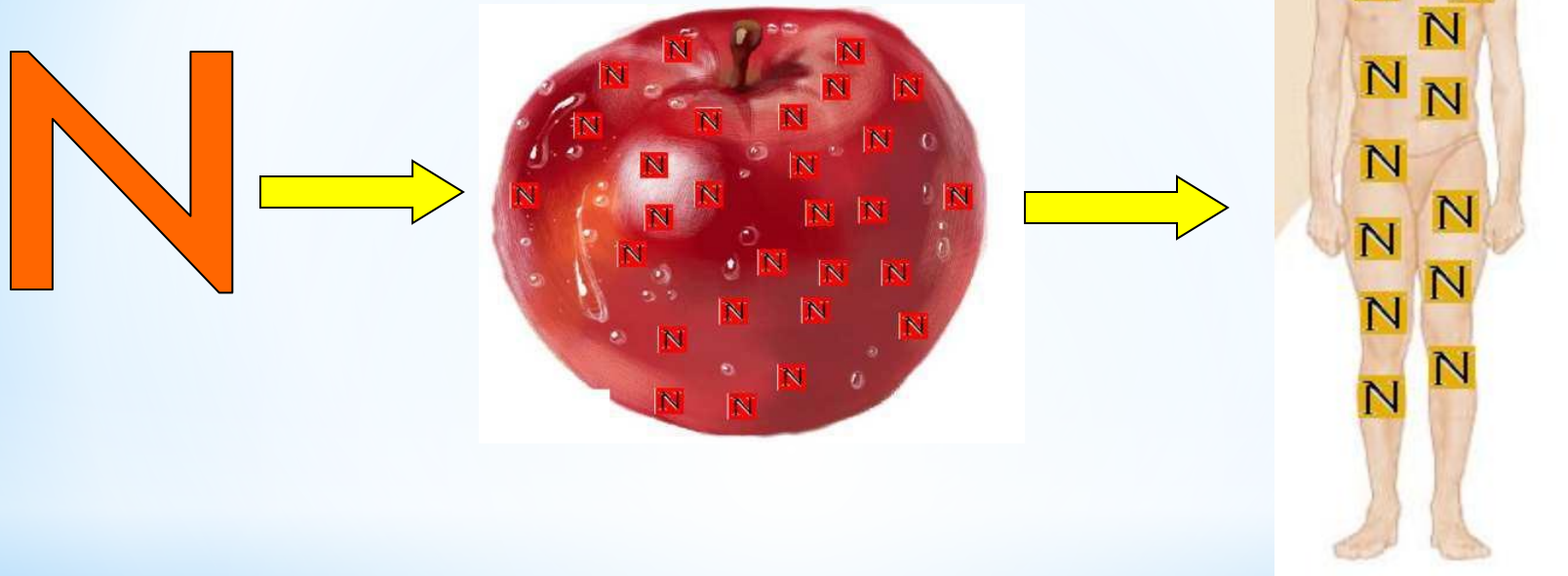


Бульбочкові бактерії

Азотфіксуючі бактерії

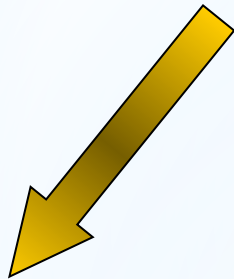


# \* Надлишок розчинних сполук Нітрогену у ґрунті:

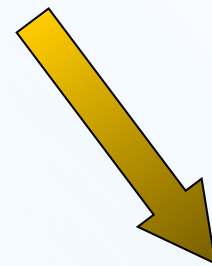


Гостре отруєння  
(алергічний набряк легень,  
задишка, біль в області серця,  
кашель, блювота та ін.).

# \* Потрапляння мінеральних добрив у водойми



Заростання водойм



Загибель водних організмів

