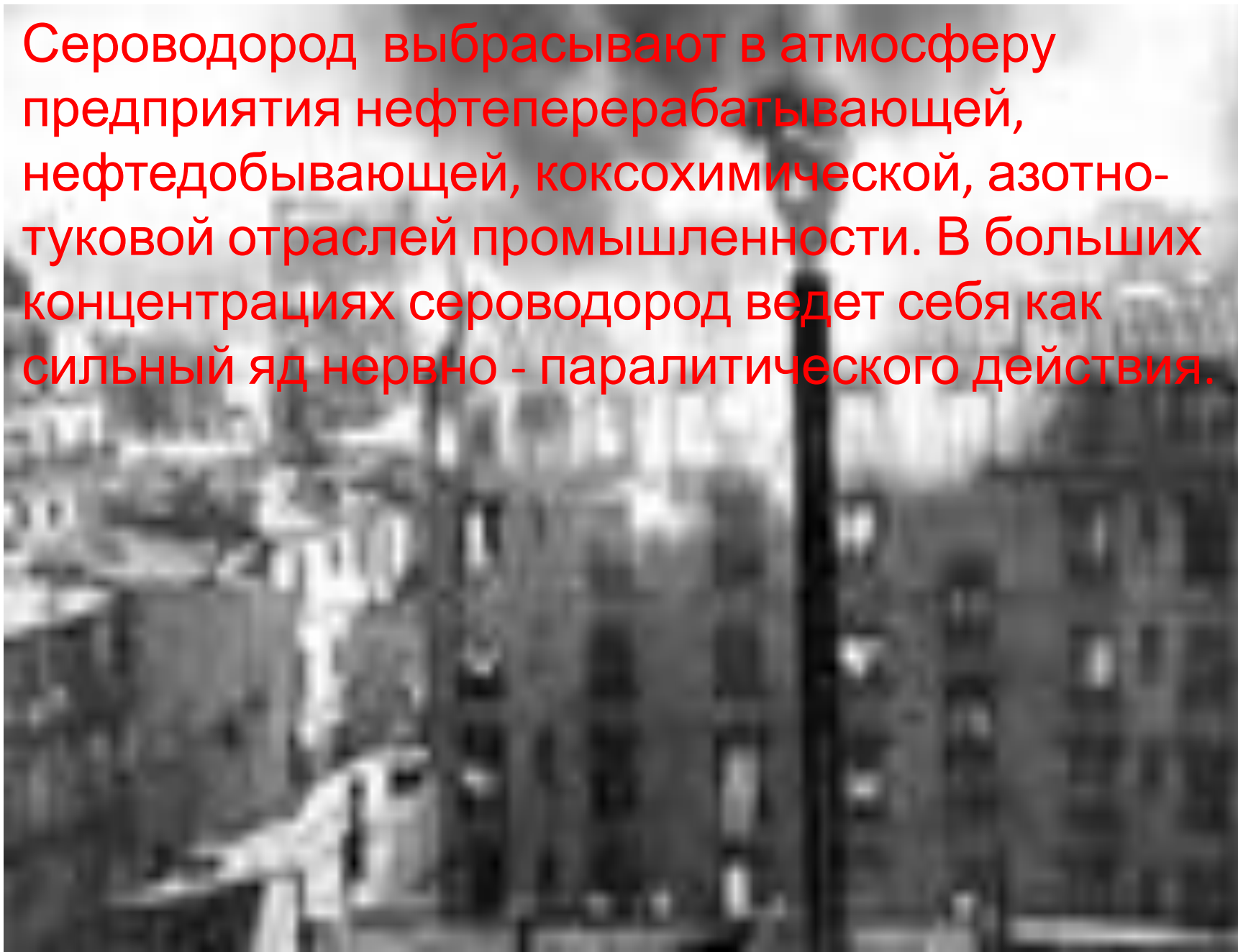


# ГЛОБАЛЬНЫЕ ПОСЛЕДСТВИЯ ЗАГРЯЗНЕНИЯ АТМОСФЕРЫ

Сероводород выбрасывают в атмосферу предприятия нефтеперерабатывающей, нефтедобывающей, коксохимической, азотно-туковой отраслей промышленности. В больших концентрациях сероводород ведет себя как сильный яд нервно - паралитического действия.



**Диоксид серы поступает в воздух в результате не только сжигания топлива, но и плавильных руд, содержащих серу.**

**Основные источники загрязнения атмосферы  $\text{SO}_2$  – энергетические установки предприятий цветной металлургии и сернокислотного производства.  $\text{SO}_2$  считается одной из основных составных частей токсичных туманов и одним из активных компонентов формирования смога. Воздействует на органы дыхания, формируя бронхиты, нарушает углеводный и белковый обмен, снижает иммунитет. ПДК( $\text{SO}_2$ )- 0,05мг/м<sup>3</sup>**





# Кислотные дожди

Их возникновению способствует выделение в атмосферу  $\text{NO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{NO}$



**Оксид углерода(II) CO – продукт неполного сгорания топлива.**

**Этот оксид соединяется с гемоглобином крови в 200-300 раз быстрее, чем кислород, образуя очень стойкое соединение – карбоксигемоглобин, диссоциация которого проходит в 3600 раз медленнее, чем оксигемоглобина. При этом резко снижается обеспеченность тканей кислородом, развивается гипоксемия. Соединяется с миоглобином мышц. Нарушает углеводный обмен, усиливая распад гликогена в печени, повышая уровень сахара в крови, моче, спинномозговой жидкости, нарушает водно-солевой обмен.**





# Парниковый эффект

Его возникновению способствует выделение в атмосферу  $\text{CO}_2$ ,  $\text{O}_3$ ,  $\text{CH}_4$







Unlabeled  
text in the center of the image



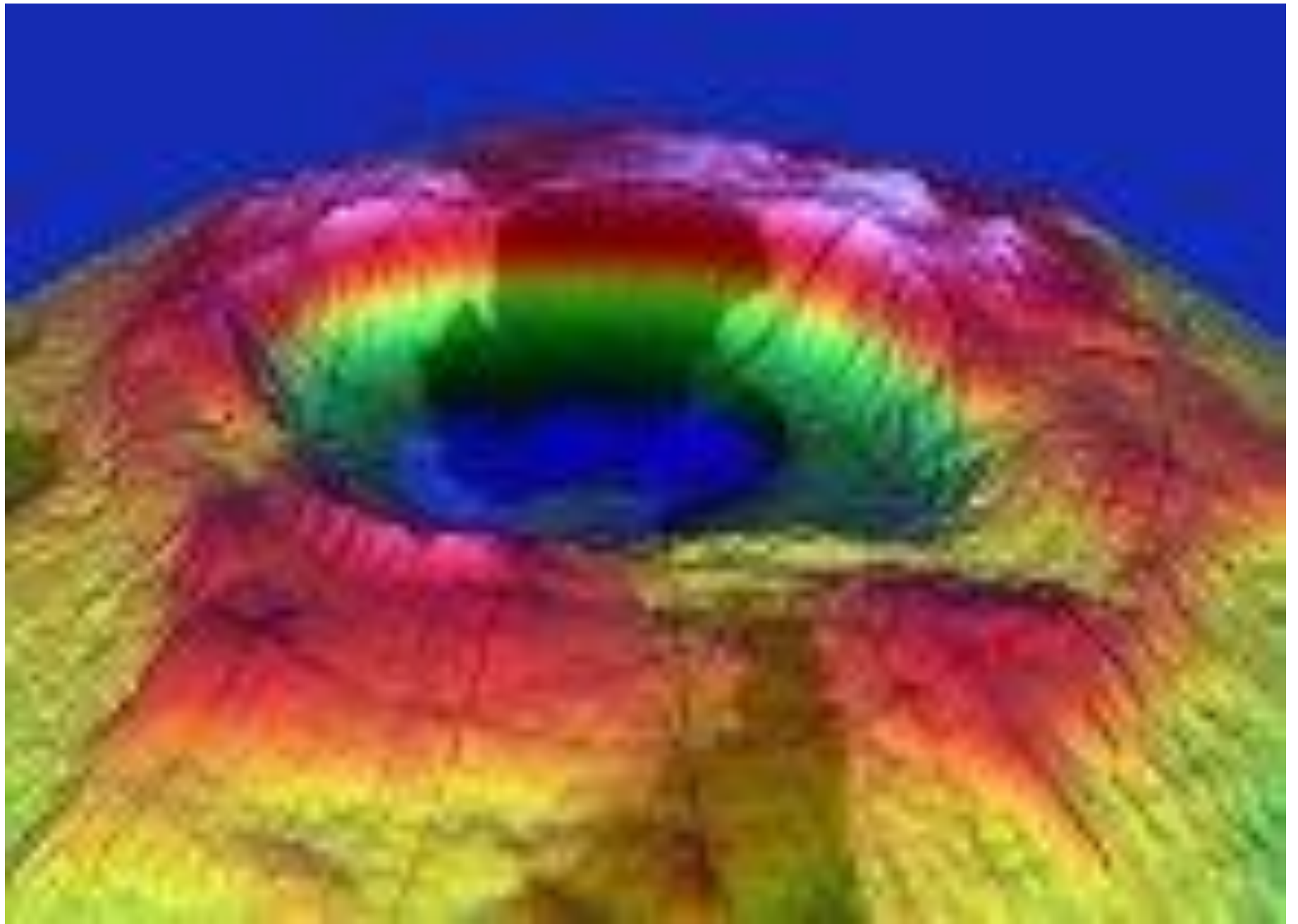


Figure 10.10.10: The Earth's magnetic field in 1950.

