

天

又
年
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

日
月
十
月
廿
一

内
也

領

光

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

光

領

領

領

領

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

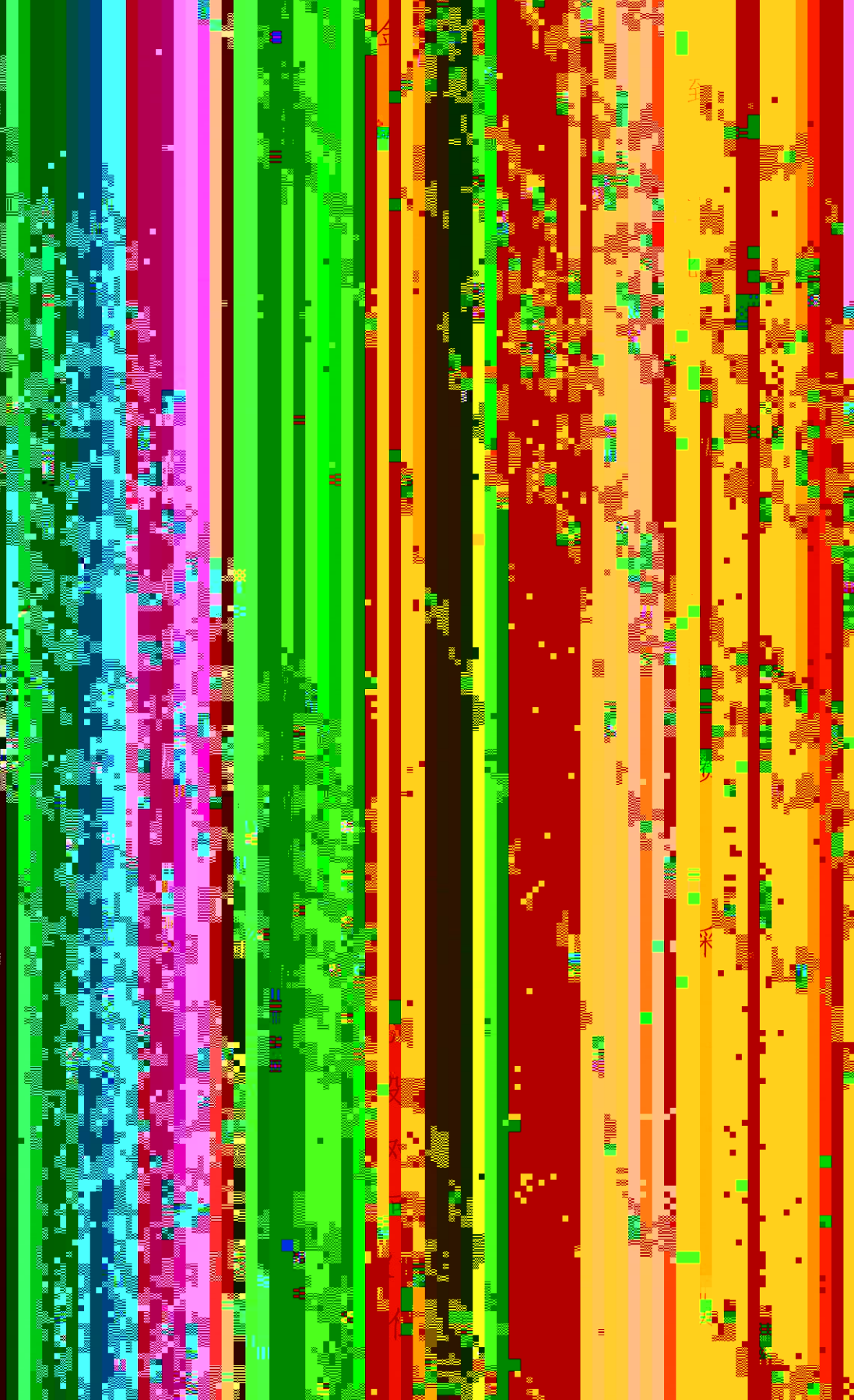
升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

升
工
实
金
修
合
日
对

Figure 1. Schematic diagram of the experimental setup for the study of the effect of the initial concentration of the reactants on the rate of the reaction.



The rate of reaction is determined by measuring the change in concentration of the reactants over time. The rate of reaction is found to be directly proportional to the initial concentration of the reactants.

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

Advertisement

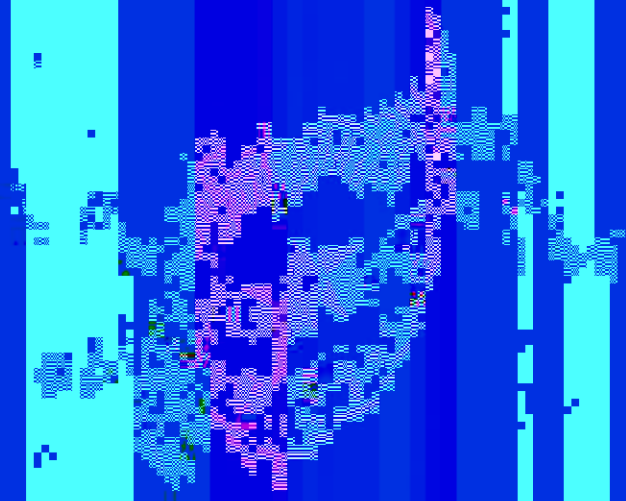
Advertisement

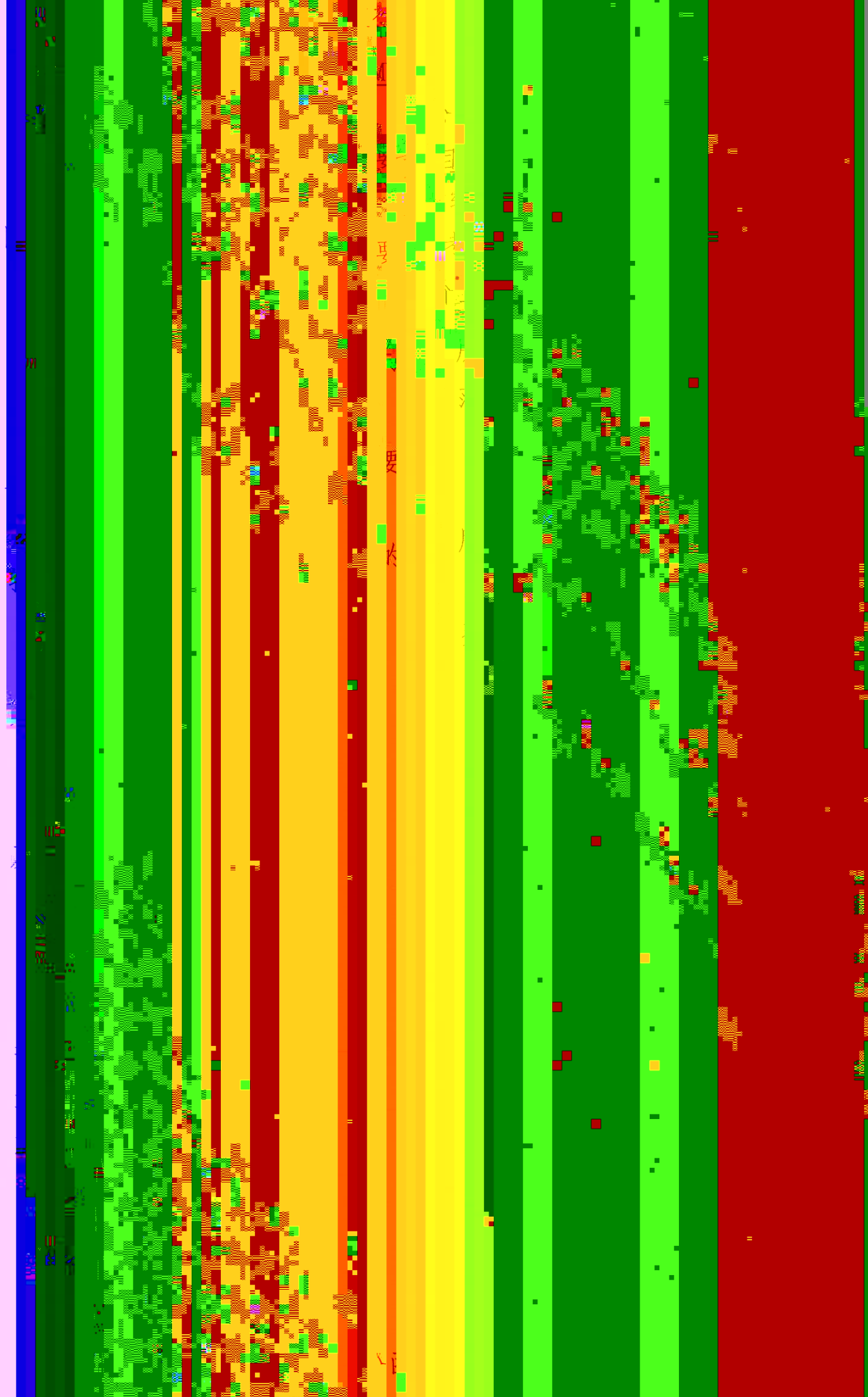
Advertisement

人、
联

联
人、

方
姜
倩





其
服
建
价
海
(
空
字

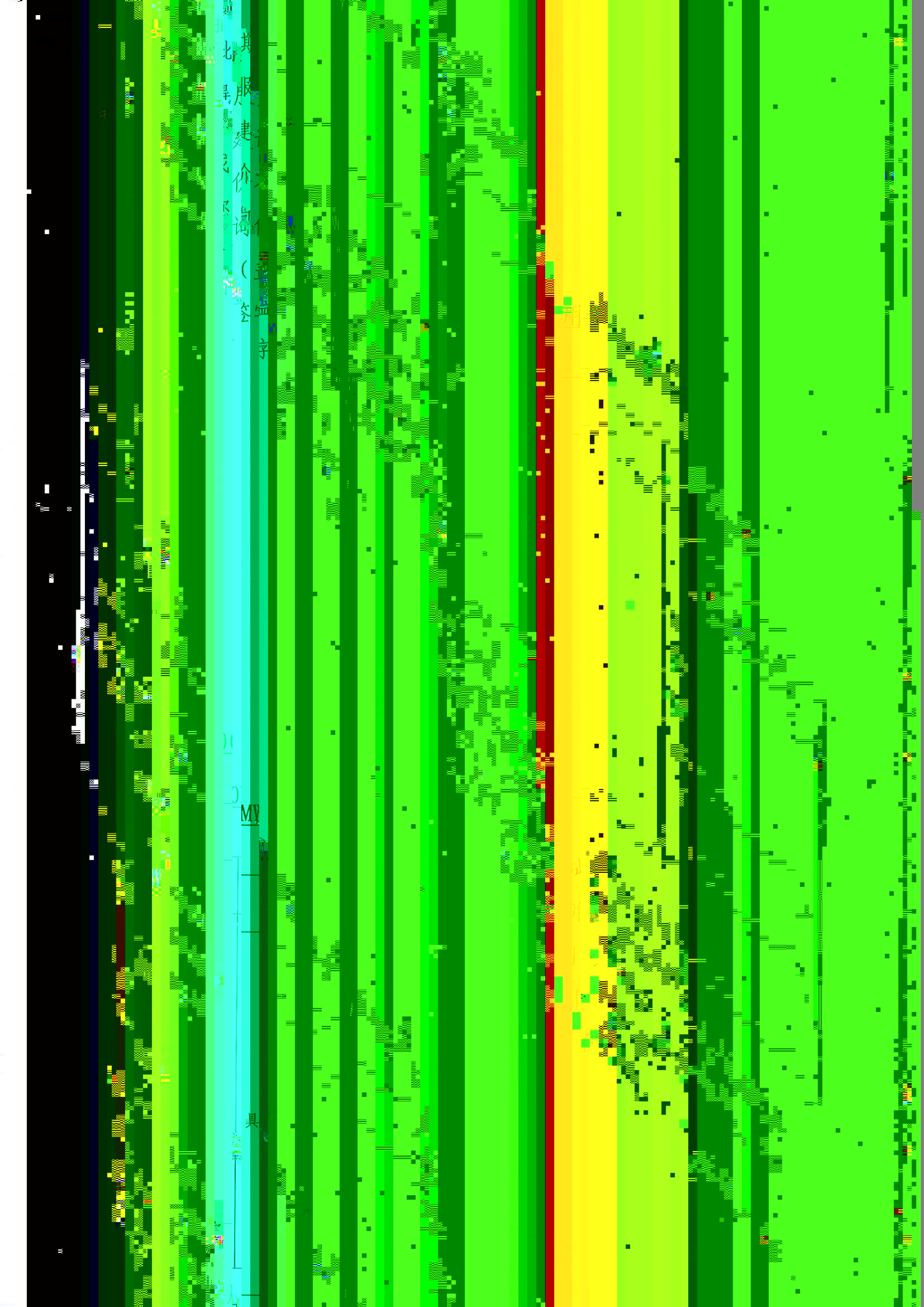
))
0
MY

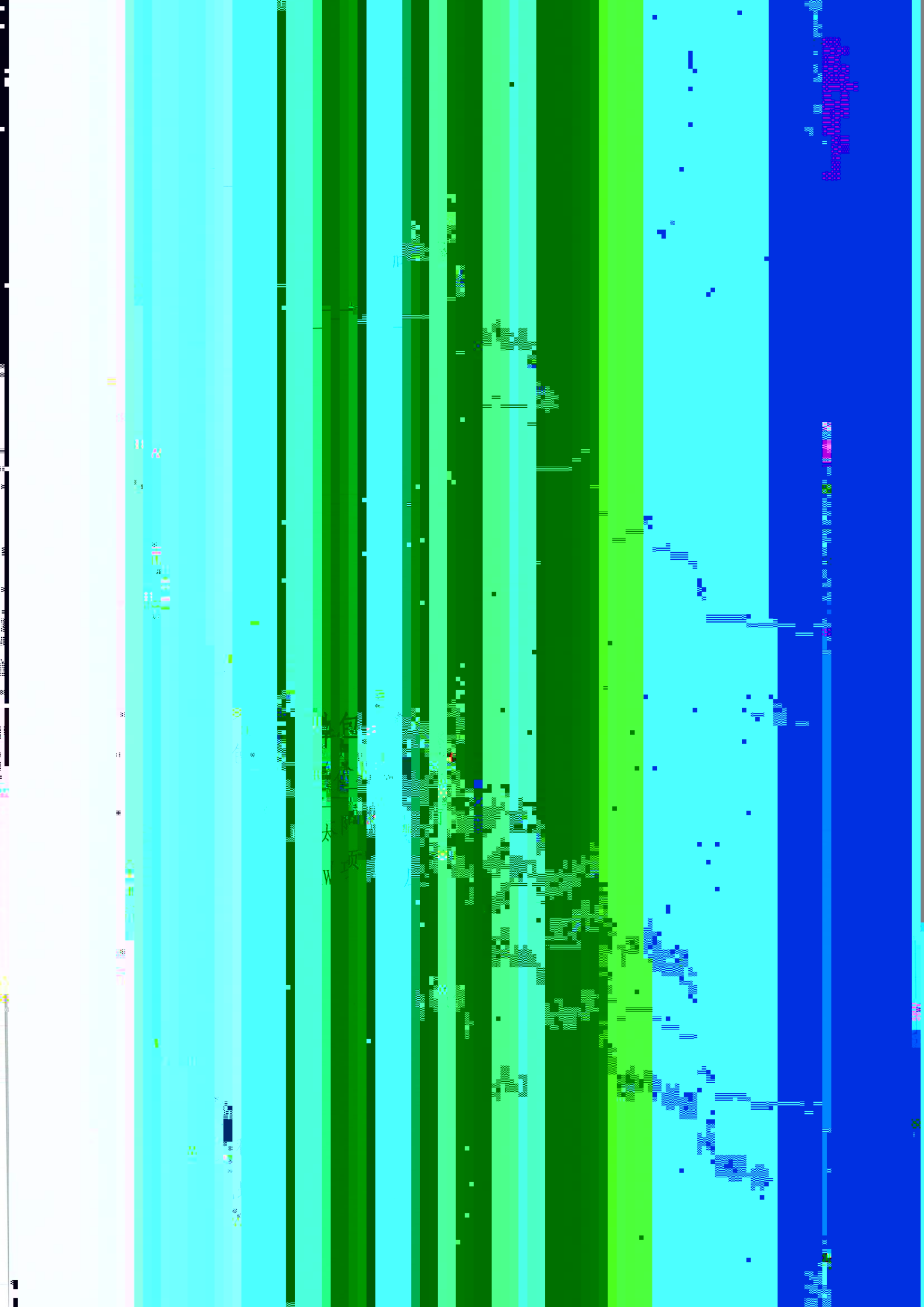
具

分

相

分





念 大 页

