40e Nationale Scheikundeolympiade

**Avebe Innovation Center**

**Groningen**

**THEORIETOETS**

**uitwerkbijlage**

**woensdag 5 juni 2019**







**Naam:**

**N.B.: Vergeet niet je naam op het voorblad te zetten!**

**Vraag 9**

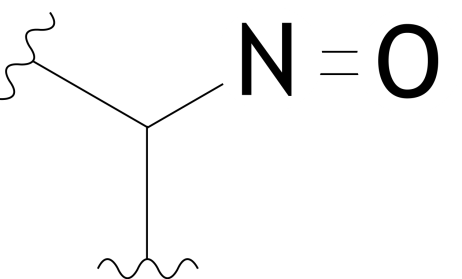
**ijkreeks**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| oplossing | mL standaardoplossing | mL gedestilleerd water | mL 7,5 M ammonia |
| blanco |  |  |  |
| 1 |  |  |  |
| 2 |  |  |  |
| 3 |  |  |  |
| 4 |  |  |  |
| 5 |  |  |  |

**Vraag 26**

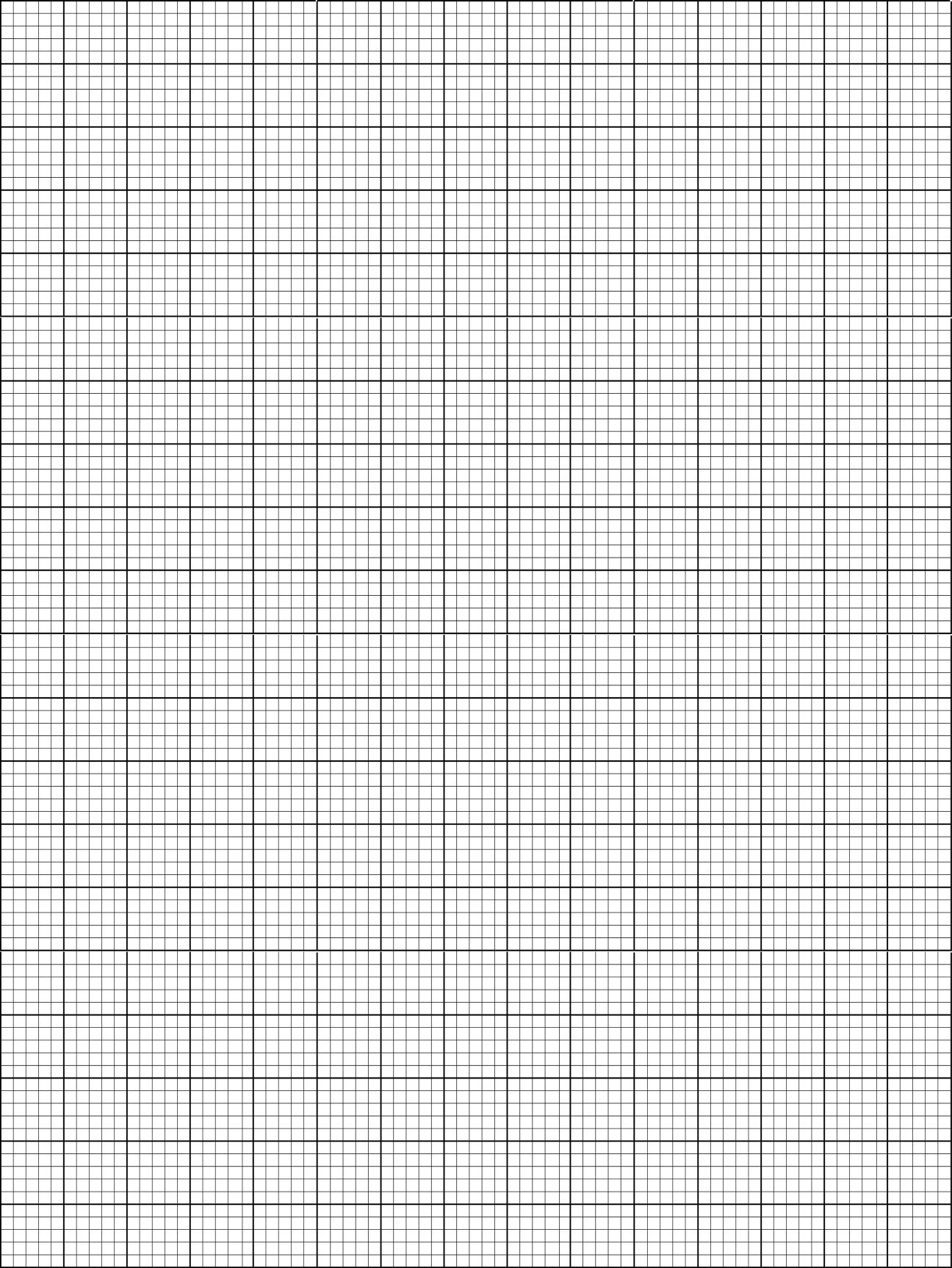
|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. verandering: | effect op: | | | |
| [SO2Cl2] | [SO2] | [Cl2] | *K*C |
| 1. toevoeging van Cl2 bij constante temperatuur en constant volume |  |  |  |  |
| 1. verwarmen bij constant volume |  |  |  |  |
| 1. volume-verkleining bij constante temperatuur |  |  |  |  |

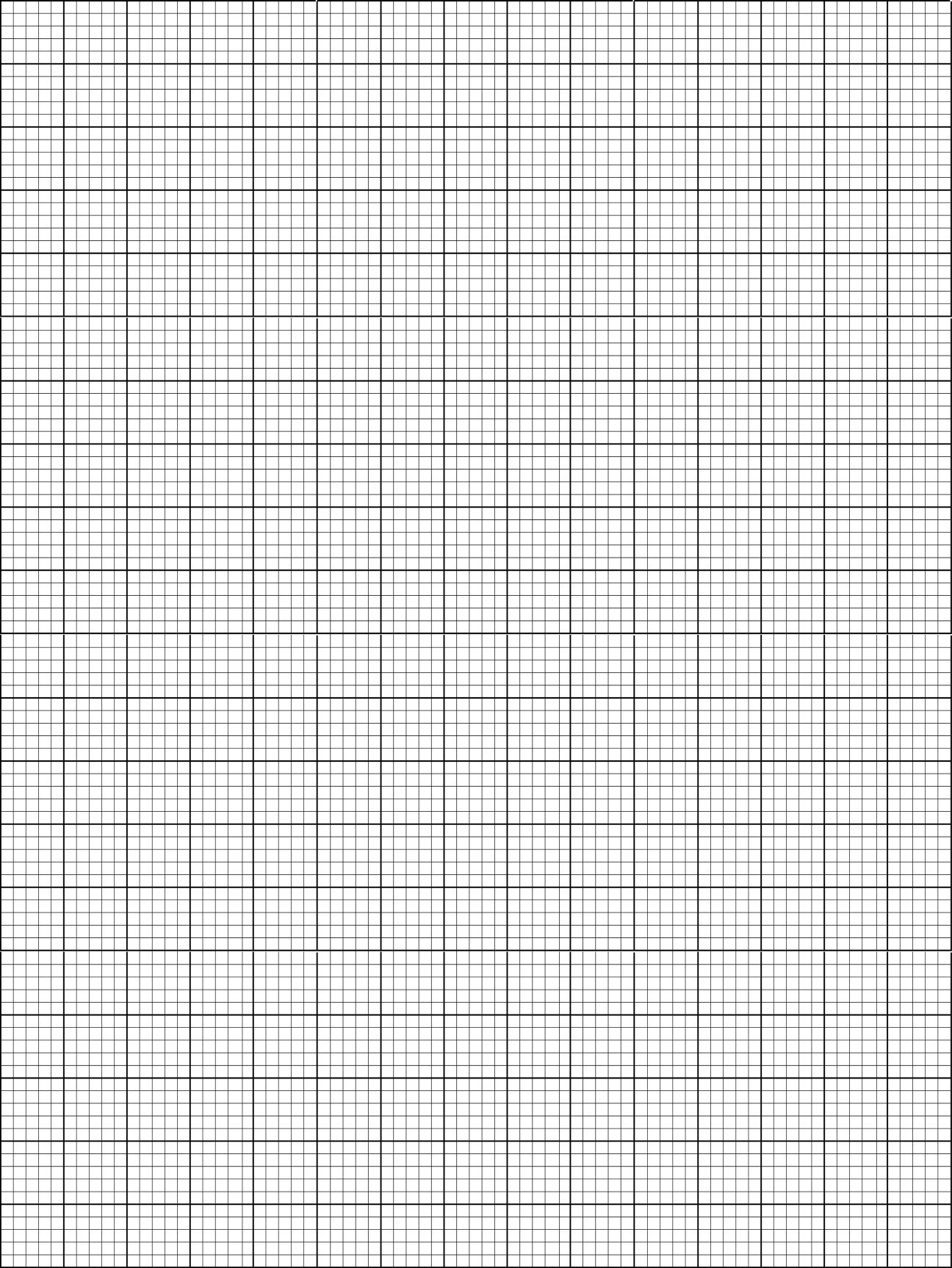
**Vraag 31**

****

**Vraag 34**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| chemical shift (ppm) | multipliciteit | integraal | nummer(s) van C ato(o)m(en) |
| 1,6 | singlet | 3 H |  |
| 1,7 | singlet | 3 H |  |
| 2 – 3 | multiplet | 5 H |  |
| 4,8 | doublet | 2 H |  |
| 6,7 | triplet | 1 H |  |

****

****