Namen: Klas: Docent:

|  |  |
| --- | --- |
| Titel: Proef A: Oplosbaarheid van jood in verschillende oplosmiddelen | |
| Onderzoeksvraag  **In welk oplosmiddel lost jood het beste op? In water, alcohol of wasbenzine?** | |
| Hypothese (Wat denk je dat het antwoord is op de onderzoeksvraag en waarom denk je dat?) | |
| Benodigdheden   * Jood (zit in een reageerbuis met stop en staat in de doorgeefkast) * Alcohol en wasbenzine (zitten beide in een erlenmeyer en die staat al op je laptafel) * Spuitflesje demiwater * reageerbuisrekje *(Groene Bak)* | Werkwijze  In deze proef wordt Jood met 3 verschillende oplosmiddelen gemengd.   1. Pak je reageerbuisrekje en pak 3 reageerbuizen met in elk een korreltje jood. 2. Doe bij de eerste reageerbuis (met jood) ongeveer 2 mL *(2 vingerbreedtes)* water.  *(als je water bij een proef moet gebruiken, pak dit altijd uit het spuitflesje en nooit uit de kraan!)* 3. Doe bij de tweede reageerbuis ongeveer 2 mL alcohol. 4. Doe bij de derde reageerbuis ongeveer 2 mL wasbenzine. 5. Doe op alle reageerbuizen het stopje terug en schud goed (met je duim op het stopje). 6. Schrijf je waarnemingen op. |
| Afval en veiligheid  Jood en wasbenzine mogen niet door de gootsteen weggespoeld worden. Doe dit afval in de daarvoor bestemde bekerglas in de zuurkast. | |
| Uitvoering en waarnemingen:  *Schrijf hier altijd alles op wat je ziet/waarneemt tijdens een proef. Dus bijv. helder/troebel, kleur, fase.* | |
| Conclusie (geef antwoord op de onderzoeksvraag) | |
| **Vragen bij deze proef:**   1. Geef de juiste scheikundige naam van elk mengsel dat is ontstaan (suspensie, emulsie of oplossing). 2. Leg uit in welke reageerbuis een verzadigde oplossing is ontstaan. | |

Namen: Klas: Docent:

|  |  |
| --- | --- |
| Titel: Proef B: Oplosbaarheid van olie in verschillende oplosmiddelen | |
| Onderzoeksvraag  **Lost olie even goed op in water, alcohol en wasbenzine?** | |
| Hypothese (Wat denk je dat het antwoord is op de onderzoeksvraag en waarom denk je dat?) | |
| Benodigdheden   * Olie (zit in een erlenmeyer en staat op de labtafel) * Alcohol en wasbenzine (zitten beide in een erlenmeyer en die staat al op je laptafel) * Spuitflesje demiwater * reageerbuisrekje *(Groene Bak)* | Werkwijze  In deze proef wordt olie met 3 verschillende oplosmiddelen gemengd.   1. Pak je reageerbuisrekje en pak 3 lege reageerbuizen. 2. Doe in alle reageerbuizen ongeveer 2 mL olie (let op dat je overal evenveel olie in doet!) 3. Doe bij de eerste reageerbuis ongeveer 2 mL water.  *(als je water bij een proef moet gebruiken, pak dit altijd uit het spuitflesje en nooit uit de kraan!)* 4. Doe bij de tweede reageerbuis ongeveer 2 mL alcohol. 5. Doe bij de derde reageerbuis ongeveer 2 mL wasbenzine. 6. Doe op alle reageerbuizen het stopje terug en schud goed (met je duim op het stopje). 7. Schrijf je waarnemingen op. |
| Afval en veiligheid  Olie en wasbenzine mogen niet door de gootsteen weggespoeld worden. Doe dit afval in de daarvoor bestemde bekerglas in de zuurkast. | |
| Uitvoering en waarnemingen:  *Schrijf hier altijd alles op wat je ziet/waarneemt tijdens een proef. Dus bijv. helder/troebel, kleur, fase.* | |
| Conclusie (geef antwoord op de onderzoeksvraag) | |
| **Vragen bij deze proef:**   1. Geef de juiste scheikundige naam van elk mengsel dat is ontstaan (suspensie, emulsie of oplossing). 2. Leg uit in welke reageerbuis een verzadigde oplossing is ontstaan. | |