25. CHEMIESE REAKSIES TOETS 2 MEMORANDUM:

VRAAG 1:

1.1 Gebruik helder kalkwater✓ en borrel die gas wat jy toets daardeur✓. As die helder kalkwater melkerig word✓, is die gas koolstofdioksied. ✓✓ (5)

1.2 Gebruik 'n gloeiende houtsplinte✓r en druk dit in die gas wat jy toets✓. As die gloeiende houtsplinter ontvlam, is die gas suurstof. ✓ (3)

VRAAG 2:

In 'n ontbindingsreaksie ✓sal 'n verbinding ✓ (molekule) opgebreek word✓ in molekules ✓of atome ✓ en in 'n sintese reaksie sal molekules of atome ✓tydens die reaksie 'n nuwe verbinding vorm wat 'n molekule sal wees. ✓ (6)

VRAAG 3:

3.1. Waterstof✓ en suurstof. ✓ (2)

3.2. Water✓ (1)

3.3. Oorgang van reaktante na produkte✓ (1)

✓

VRAAG 4:



En sleutel saam met diagram. ✓✓

✓✓ (4)