

# 37<sup>e</sup> Nationale Scheikundeolympiade

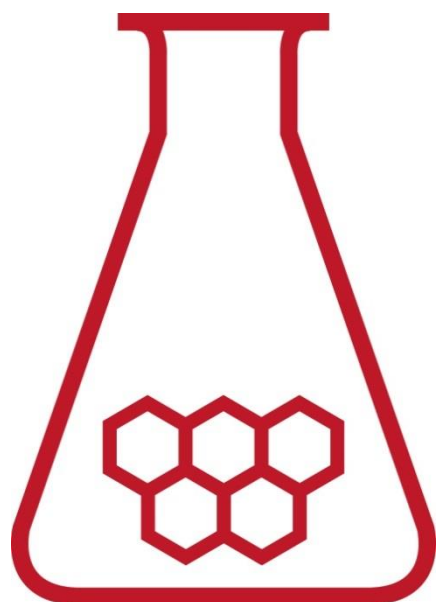
Radboud Universiteit

Nijmegen

## PRACTICUMTOETS

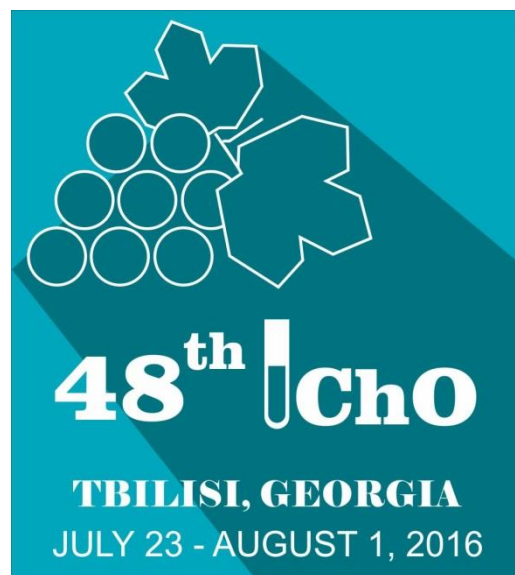
antwoordbladen

dinsdag 14 juni 2016



**SCHEIKUNDE  
OLYMPIADE**

Radboud Universiteit



Naam: \_\_\_\_\_

Naam: \_\_\_\_\_

## **Experiment 1**

### **Vraag 1**

massa van het pillenpotje met *p*-tolylaldehyde: .....

massa van het lege pillenpotje: .....

massa *p*-tolylaldehyde: .....

massa van het pillenpotje met pyrrool: .....

massa van het lege pillenpotje: .....

massa pyrrool: .....

massa van het pillenpotje met TTP: .....

massa van het lege pillenpotje: .....

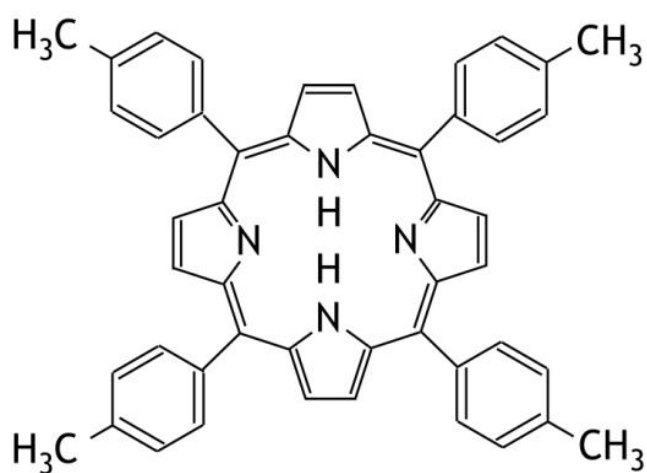
massa TTP: .....

### **Vraag 2**

Naam: \_\_\_\_\_

**Vraag 3**

chemical shift (ppm)	multipliciteit	aantal protonen	nummer



**Vraag 4**

Naam: \_\_\_\_\_

## **Experiment 2**

### **Vraag 5**

### **Vraag 6**

$\lambda_{\max}$  van oplossing Z:  
 $\lambda_{\max}$  van oplossing P:

extinctie bij  $\lambda_{\max}$  van oplossing Z:  
extinctie bij  $\lambda_{\max}$  van oplossing P:

$\varepsilon_{\lambda,e} =$

Naam: \_\_\_\_\_

**Vraag 7**

	Volume toe te voegen oplossing P ([mL])	Stand buret [mL]	Totaal daadwerkelijk toegevoegd volume oplossing P ([mL])	Totaal-volume oplossing (mL)	Totale concentratie hydroxypyridine (gereageerd + ongereageerd) $[P_{tot}]$ (mol L <sup>-1</sup> )	Extinctie bij ____nm
1	0		0,00	50,00	0	
2	0,5					
3	1					
4	1					
5	1					
6	1					
7	2,5					
8	3					
9	10					
10	10					
11						

**Vraag 8**

$K =$