

## **D-TOETS BLOK 7 IN VUUR EN VLAM**

### **77 Versie A**

Open dit boekje pas als daarvoor toestemming is gegeven!

- 1 Voor een verbranding zijn drie dingen nodig.  
Welke van de volgende dingen hoort daar *niet* bij?
- A brandstof
  - B zuurstof
  - C een stookplaats
  - D een voldoende hoge temperatuur
- 2 Twee fossiele brandstoffen zijn:
- A aardgas en steenkool.
  - B steenkool en houtskool.
  - C houtskool en hout.
  - D hout en aardgas.
- 3 Een scheikundige reactie is:
- aluminium + zuurstof  $\rightarrow$  aluminiumoxide
- Is dit een oxidatiereactie?
- A Ja, want het is een reactie met aluminium.
  - B Ja, want het is een reactie met zuurstof.
  - C Nee, want er komt geen zuurstof vrij.
  - D Nee, want het aluminium blijft aanwezig.
- 4 Welke van de onderstaande gebeurtenissen is een chemische reactie?
- A het verbranden van magnesium
  - B de vorming van regen uit waterdamp
  - C het verdampen van jodium, waarbij een paars gas ontstaat
  - D het scheuren van papier
- 5 De aanwezigheid van water toon je aan met:
- A wit kopersulfaat.
  - B blauw kopersulfaat.
  - C een koud bekeerglas.
  - D kalkwater.
- 6 Welke bewering over molekulen is juist?
- A Een molecuul bestaat altijd uit atomen van verschillende soorten.
  - B Molekulen gaan nooit verloren.
  - C Er zijn ongeveer 100 verschillende molecuulsoorten.
  - D Een zuivere stof bevat één molecuulsoort.
- 7 Welke bewering over atomen is juist?
- A Elke stof bestaat uit hele kleine deeltjes: atomen.
  - B Bij een chemische reactie worden de atomen anders gegroepeerd.
  - C Er zijn vele duizenden atoomsoorten.
  - D Tussen atomen zit ruimte.

- 8** P en Ca zijn de symbolen van:
- A fosfor en cadmium.
  - B fosfor en calcium.
  - C lood en cadmium.
  - D lood en calcium.
- 9** Al en Cu zijn de symbolen van:
- A aluminium en koper.
  - B aluminium en koolstof.
  - C alchemie en koper.
  - D alchemie en koolstof.
- 10** Bij de verbranding van aardgas in de keuken vindt als energie-omzetting plaats:
- A chemische energie → warmte
  - B aardgas → koolstofdioxide + water
  - C chemische energie → elektriciteit
  - D chemische energie → chemische verandering in aardappelen
- 11** Twee stoffen die bij volledige verbranding van aardgas ontstaan, zijn:
- A zuurstof en koolstofdioxide.
  - B waterdamp en energie.
  - C koolstofdioxide en waterdamp.
  - D energie en zuurstof.
- 12** In een houtkachel kan onvolledige verbranding optreden.  
We spreken van onvolledige verbranding als:
- A er na de verbranding nog as overblijft.
  - B er spijkers in het hout zitten.
  - C het vuur geblust wordt voordat alle hout verbrand is.
  - D er niet genoeg zuurstof aanwezig is.
- 13** Een gasvlam kan een gele vlam geven.  
Die vlam is geel door het ontstaan van:
- A koolstofmono-oxide.
  - B koolstofdioxide.
  - C roet.
  - D waterdamp.
- 14** Eén van de volgende gassen is zeer giftig.  
Welk gas is dat?
- A zuurstof
  - B stikstof
  - C koolstofmono-oxide
  - D koolstofdioxide
- 15** Zure regen wordt veroorzaakt door stikstofoxiden en zwaveldioxide.  
Deze stoffen komen in de lucht terecht door:
- A gebruik in spuitbussen.
  - B verbranding van fossiele brandstoffen.
  - C het broeikaseffect.
  - D smogvorming.

- 16** Regen bestaat uit waterdruppels die een eind omlaag vallen.  
Regen wordt zure regen als de lucht verontreinigd is met:
- A zuurstof.
  - B koolstofmono-oxide.
  - C koolstofdioxide.
  - D zwaveldioxide.
- 17** Welke van de volgende branden kun je *niet* met water blussen?
- A een bosbrand
  - B een benzinebrand
  - C een houtvuurtje
  - D een hooibergbrand
- 18** Voor verbranding zijn nodig: brandstof, zuurstof en een hoge temperatuur. Als je een brand wilt blussen, moet je een of meer van deze voorwaarden wegnemen.  
Welke voorwaarde neem je weg als je blust met een branddeken?
- A alleen brandstof
  - B alleen zuurstof
  - C zuurstof en hoge temperatuur
  - D brandstof en hoge temperatuur

## **D-TOETS BLOK 7 IN VUUR EN VLAM**

### **77 Versie B**

Open dit boekje pas als daarvoor toestemming is gegeven!

- 1 Al en Cu zijn de symbolen van:
- A aluminium en koper.
  - B aluminium en koolstof.
  - C alchemie en koper.
  - D alchemie en koolstof.
- 2 P en Ca zijn de symbolen van:
- A fosfor en cadmium.
  - B fosfor en calcium.
  - C lood en cadmium.
  - D lood en calcium.
- 3 Welke bewering over atomen is juist?
- A Elke stof bestaat uit hele kleine deeltjes: atomen.
  - B Bij een chemische reactie worden de atomen anders gegroepeerd.
  - C Er zijn vele duizenden atoomsoorten.
  - D Tussen atomen zit ruimte.
- 4 Welke bewering over molekulen is juist?
- A Een molecuul bestaat altijd uit atomen van verschillende soorten.
  - B Molekulen gaan nooit verloren.
  - C Er zijn ongeveer 100 verschillende molecuulsoorten.
  - D Een zuivere stof bevat één molecuulsoort.
- 5 De aanwezigheid van water toon je aan met:
- A wit kopersulfaat.
  - B blauw kopersulfaat.
  - C een koud bekeerglas.
  - D kalkwater.
- 6 Een scheikundige reactie is:
- aluminium + zuurstof  $\rightarrow$  aluminiumoxide
- Is dit een oxidatiereactie?
- A Ja, want het is een reactie met aluminium.
  - B Ja, want het is een reactie met zuurstof.
  - C Nee, want er komt geen zuurstof vrij.
  - D Nee, want het aluminium blijft aanwezig.
- 7 Voor een verbranding zijn drie dingen nodig.  
Welke van de volgende dingen hoort daar *niet* bij?
- A brandstof
  - B zuurstof
  - C een stookplaats
  - D een voldoende hoge temperatuur

- 8** Twee fossiele brandstoffen zijn:
- A aardgas en steenkool.
  - B steenkool en houtskool.
  - C houtskool en hout.
  - D hout en aardgas.
- 9** Welke van de onderstaande gebeurtenissen is een chemische reactie?
- A het verbranden van magnesium
  - B de vorming van regen uit waterdamp
  - C het verdampen van jodium, waarbij een paars gas ontstaat
  - D het scheuren van papier
- 10** In een houtkachel kan onvolledige verbranding optreden.  
We spreken van onvolledige verbranding als:
- A er na de verbranding nog as overblijft.
  - B er spijkers in het hout zitten.
  - C het vuur geblust wordt voordat alle hout verbrand is.
  - D er niet genoeg zuurstof aanwezig is.
- 11** Bij de verbranding van aardgas in de keuken vindt als energie-omzetting plaats:
- A chemische energie → warmte
  - B aardgas → koolstofdioxide + water
  - C chemische energie → elektriciteit
  - D chemische energie → chemische verandering in aardappelen
- 12** Twee stoffen die bij volledige verbranding van aardgas ontstaan, zijn:
- A zuurstof en koolstofdioxide.
  - B waterdamp en energie.
  - C koolstofdioxide en waterdamp.
  - D energie en zuurstof.
- 13** Regen bestaat uit waterdruppels die een eind omlaag vallen.  
Regen wordt zure regen als de lucht verontreinigd is met:
- A zuurstof.
  - B koolstofmono-oxide.
  - C koolstofdioxide.
  - D zwaveldioxide.
- 14** Zure regen wordt veroorzaakt door stikstofoxiden en zwaveldioxide.  
Deze stoffen komen in de lucht terecht door:
- A gebruik in spuitbussen.
  - B verbranding van fossiele brandstoffen.
  - C het broeikaseffect.
  - D smogvorming.
- 15** Een gasvlam kan een gele vlam geven.  
Die vlam is geel door het ontstaan van:
- A koolstofmono-oxide.
  - B koolstofdioxide.
  - C roet.
  - D waterdamp.

- 16** Eén van de volgende gasen is zeer giftig.  
Welk gas is dat?
- A zuurstof
  - B stikstof
  - C koolstofmono-oxide
  - D koolstofdioxide
- 17** Voor verbranding zijn nodig: brandstof, zuurstof en een hoge temperatuur. Als je een brand wilt blussen, moet je een of meer van deze voorwaarden wegnemen.  
Welke voorwaarde neem je weg als je blust met een branddeken?
- A alleen brandstof
  - B alleen zuurstof
  - C zuurstof en hoge temperatuur
  - D brandstof en hoge temperatuur
- 18** Welke van de volgende branden kun je *niet* met water blussen?
- A een bosbrand
  - B een benzinebrand
  - C een houtvuurtje
  - D een hooibergbrand



## VERWIJSBLAD D-TOETS BLOK 7

**77** Versie A

NAAM:..... KLAS:.....

Als je antwoord fout is, maak dan alle ○-tjes onder dat antwoord zwart.

Tel de zwarte ○-tjes op en noteer de totalen aan de rechterkant.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30					
																														→ jouw antwoord	toegestaan aantal fouten	zet een rondje om de herhaalbladen die je moet doen		
C	A	D	A	A	D	B	B	A	A	C	D	C	C	B	D	B	B													→ goede antwoord				
																														aantal fouten				
○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○																	totaal
○					○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○																	kerndoelen
○	○	○	○	○					○	○	○	○	○	○	○																4	H1		
					○	○	○	○																							1	H2		
												○	○			○	○														1	H3		

## VERWIJSBLAD D-TOETS BLOK 7

**77** Versie B

NAAM:..... KLAS:.....

Als je antwoord fout is, maak dan alle ○-tjes onder dat antwoord zwart.

Tel de zwarte ○-tjes op en noteer de totalen aan de rechterkant.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30			
																														→ jouw antwoord		
A	B	B	D	A	D	C	A	A	D	A	C	D	B	C	C	B	B													→ goede antwoord		
																														aantal fouten	toegestaan aantal fouten	zet een rondje om de herhaalbladen die je moet doen
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>														totaal	
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>			<input type="radio"/>			<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>														kerndoelen	
				<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>															4	H1	
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>																											1	H2	
														<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>													1	H3	

## **E-TOETS BLOK 7 IN VUUR EN VLAM**

# **78** **Versie A**

Open dit boekje pas als daarvoor toestemming is gegeven!

- 1 De ontbrandingstemperatuur van een stof is:
- A de temperatuur waarbij een stof begint te branden.
  - B de temperatuur die in een vuur heerst.
  - C de temperatuur van een brandende lucifer.
  - D de temperatuur van het vuursteentje van een aansteker.
- 2 Twee fossiele brandstoffen zijn:
- A aardolie en hout.
  - B hout en houtskool.
  - C houtskool en steenkool.
  - D steenkool en aardolie.
- 3 In een barbecue wordt houtskool verhit. De houtskool reageert met de zuurstof uit de lucht. Er ontstaan koolstofdioxide en water en er komt veel warmte vrij. Is dit een oxidatiereactie?
- A Ja, want er komt warmte vrij.
  - B Ja, want er wordt zuurstof gebruikt.
  - C Nee, want het is een verbranding.
  - D Nee, want er is geen explosie.
- 4 Welke van de onderstaande gebeurtenissen is een chemische reactie?
- A het verdampen van alcohol
  - B het breken van glas
  - C het bevriezen van water
  - D het verbranden van hout
- 5 Met wit kopersulfaat toon je de aanwezigheid aan van:
- A koolstofmono-oxide.
  - B water.
  - C zuurstof.
  - D koolstofdioxide.
- 6 Welke bewering over molekulen is juist?
- A Een molecuul is opgebouwd uit atomen.
  - B Bij een chemische reactie worden molekulen anders gegroepeerd.
  - C Er zijn ongeveer 100 molekuulsoorten.
  - D Molekulen veranderen nooit.
- 7 Welke bewering over atomen is juist?
- A Er zijn ongeveer 4 miljoen atoomsoorten.
  - B Atomen zijn vierkant.
  - C Atomen kunnen niet veranderen.
  - D Bij een chemische reactie verdwijnen atomen.

- 8** Fe en S zijn de symbolen van:
- A ijzer en zwavel.
  - B ijzer en stikstof.
  - C fluor en zwavel.
  - D fluor en stikstof.
- 9** Pb en He zijn de symbolen van:
- A fosfor en helium.
  - B fosfor en kwik.
  - C lood en helium.
  - D lood en kwik.
- 10** Welke energie-omzetting vindt plaats als aardgas verbrand wordt?
- A aardgas  $\rightarrow$  koolstofdioxide + water
  - B aardgas + zuurstof  $\rightarrow$  koolstofdioxide + water
  - C chemische energie  $\rightarrow$  warmte
  - D warmte  $\rightarrow$  chemische energie
- 11** Bij volledige verbranding van aardgas ontstaan water en een gas. Hoe heet dat gas en hoe toon je het aan?
- A Er ontstaat koolstofdioxide, dat troebel kalkwater helder maakt.
  - B Er ontstaat koolstofdioxide, dat helder kalkwater troebel maakt.
  - C Er ontstaat zuurstof, dat een blauw lakmoespapiertje rood maakt.
  - D Er ontstaat zuurstof, dat een rood lakmoespapiertje blauw maakt.
- 12** Er is sprake van onvolledige verbranding als:
- A er bij de verbranding onvoldoende zuurstof aanwezig is.
  - B er giftige reactieproducten ontstaan.
  - C een deel van de brandstof niet brandbaar is.
  - D er vonken te zien zijn bij de verbranding.
- 13** Welke stoffen kunnen ontstaan als je fossiele brandstoffen verbrandt?
- A koolstofmono-oxide en stikstof
  - B stikstof en zuurstof
  - C zuurstof en roet
  - D roet en koolstofmono-oxide
- 14** Waarom kan het gevaarlijk zijn als een schoorsteen niet regelmatig geveegd wordt?
- A Er kan dan niet voldoende zuurstof bij de brandstof komen.
  - B Er komt dan veel koolstofdioxide in het milieu.
  - C Het roet in de schoorsteen kan in brand raken.
  - D De kachel kan dan ontploffen.
- 15** Luchtverontreiniging kunnen we tegengaan door:
- A minder zuurstof te gebruiken bij de verbranding.
  - B auto's te voorzien van katalysatoren in de uitlaat.
  - C meer steenkool als brandstof te gebruiken.
  - D zure regen op te vangen.

- 16** Regen bestaat uit waterdruppels die een eind omlaag vallen. Regen wordt zure regen als de lucht verontreinigd is met:
- A zuurstof.
  - B stikstof.
  - C stikstofdioxide.
  - D koolstofdioxide.
- 17** Een frituurpan met brandende olie kun je blussen door:
- A ramen en deuren in de keuken dicht te doen.
  - B een emmer water erop te gooien.
  - C de brandende pan naar buiten te brengen.
  - D het deksel op de brandende pan te doen.
- 18** Een persoon die in brand staat, kun je het beste blussen met:
- A een hogedrukspuit of een douche.
  - B een hogedrukspuit of zand.
  - C een blusdeken of een douche.
  - D een blusdeken of zand.
- 19** Voor verbranding zijn nodig: brandstof, zuurstof en een hoge temperatuur. Als je een brand wilt blussen, moet je een of meer van deze voorwaarden wegnemen. Welke voorwaarde neem je weg als je blust met een schuimblusser?
- A alleen hoge temperatuur
  - B alleen zuurstof
  - C brandstof en hoge temperatuur
  - D brandstof en zuurstof

## **E-TOETS BLOK 7 IN VUUR EN VLAM**

### **78** **Versie B**

Open dit boekje pas als daarvoor toestemming is gegeven!

- 1 Pb en He zijn de symbolen van:
- A fosfor en helium.
  - B fosfor en kwik.
  - C lood en helium.
  - D lood en kwik.
- 2 Fe en S zijn de symbolen van:
- A ijzer en zwavel.
  - B ijzer en stikstof.
  - C fluor en zwavel.
  - D fluor en stikstof.
- 3 Welke bewering over molekulen is juist?
- A Een molekuul is opgebouwd uit atomen.
  - B Bij een chemische reactie worden molekulen anders gegroepeerd.
  - C Er zijn ongeveer 100 molekuulsoorten.
  - D Molekulen veranderen nooit.
- 4 Welke bewering over atomen is juist?
- A Er zijn ongeveer 4 miljoen atoomsoorten.
  - B Atomen zijn vierkant.
  - C Atomen kunnen niet veranderen.
  - D Bij een chemische reactie verdwijnen atomen.
- 5 Met wit kopersulfaat toon je de aanwezigheid aan van:
- A koolstofmono-oxide.
  - B water.
  - C zuurstof.
  - D koolstofdioxide.
- 6 In een barbecue wordt houtskool verhit. De houtskool reageert met de zuurstof uit de lucht. Er ontstaan koolstofdioxide en water en er komt veel warmte vrij. Is dit een oxidatiereactie?
- A Ja, want er komt warmte vrij.
  - B Ja, want er wordt zuurstof gebruikt.
  - C Nee, want het is een verbranding.
  - D Nee, want er is geen explosie.
- 7 De ontbrandingstemperatuur van een stof is:
- A de temperatuur waarbij een stof begint te branden.
  - B de temperatuur die in een vuur heerst.
  - C de temperatuur van een brandende lucifer.
  - D de temperatuur van het vuursteentje van een aansteker.

- 8** Twee fossiele brandstoffen zijn:
- A aardolie en hout.
  - B hout en houtskool.
  - C houtskool en steenkool.
  - D steenkool en aardolie.
- 9** Welke van de onderstaande gebeurtenissen is een chemische reactie?
- A het verdampen van alcohol
  - B het breken van glas
  - C het bevriezen van water
  - D het verbranden van hout
- 10** Er is sprake van onvolledige verbranding als:
- A er bij de verbranding onvoldoende zuurstof aanwezig is.
  - B er giftige reactieproducten ontstaan.
  - C een deel van de brandstof niet brandbaar is.
  - D er vonken te zien zijn bij de verbranding.
- 11** Bij volledige verbranding van aardgas ontstaan water en een gas.  
Hoe heet dat gas en hoe toon je het aan?
- A Er ontstaat koolstofdioxide, dat troebel kalkwater helder maakt.
  - B Er ontstaat koolstofdioxide, dat helder kalkwater troebel maakt.
  - C Er ontstaat zuurstof, dat een blauw lakmoespapiertje rood maakt.
  - D Er ontstaat zuurstof, dat een rood lakmoespapiertje blauw maakt.
- 12** Welke energie-omzetting vindt plaats als aardgas verbrand wordt?
- A aardgas  $\rightarrow$  koolstofdioxide + water
  - B aardgas + zuurstof  $\rightarrow$  koolstofdioxide + water
  - C chemische energie  $\rightarrow$  warmte
  - D warmte  $\rightarrow$  chemische energie
- 13** Regen bestaat uit waterdruppels die een eind omlaag vallen.  
Regen wordt zure regen als de lucht verontreinigd is met:
- A zuurstof.
  - B stikstof.
  - C stikstofdioxide.
  - D koolstofdioxide.
- 14** Luchtverontreiniging kunnen we tegengaan door:
- A minder zuurstof te gebruiken bij de verbranding.
  - B auto's te voorzien van katalysatoren in de uitlaat.
  - C meer steenkool als brandstof te gebruiken.
  - D zure regen op te vangen.
- 15** Welke stoffen kunnen ontstaan als je fossiele brandstoffen verbrandt?
- A koolstofmono-oxide en stikstof
  - B stikstof en zuurstof
  - C zuurstof en roet
  - D roet en koolstofmono-oxide



**16** Waarom kan het gevaarlijk zijn als een schoorsteen niet regelmatig geveegd wordt?

- A Er kan dan niet voldoende zuurstof bij de brandstof komen.
- B Er komt dan veel koolstofdioxide in het milieu.
- C Het roet in de schoorsteen kan in brand raken.
- D De kachel kan dan ontploffen.

**17** Een persoon die in brand staat, kun je het beste blussen met:

- A een hogedrukspuit of een douche.
- B een hogedrukspuit of zand.
- C een blusdeken of een douche.
- D een blusdeken of zand.

**18** Een frituurpan met brandende olie kun je blussen door:

- A ramen en deuren in de keuken dicht te doen.
- B een emmer water erop te gooien.
- C de brandende pan naar buiten te brengen.
- D het deksel op de brandende pan te doen.

**19** Voor verbranding zijn nodig: brandstof, zuurstof en een hoge temperatuur. Als je een brand wilt blussen, moet je een of meer van deze voorwaarden wegnemen. Welke voorwaarde neem je weg als je blust met een schuimblusser?

- A alleen hoge temperatuur
- B alleen zuurstof
- C brandstof en hoge temperatuur
- D brandstof en zuurstof

**SLEUTELBLAD E-TOETS BLOK 7****78 Versie A**

NAAM: ..... KLAS: .....

Als je antwoord fout is, maak dan alle ○-tjes onder dat antwoord zwart.  
Tel de zwarte ○-tjes op en noteer de totalen aan de rechterkant.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30		toegestaan aantal fouten	zet een rondje om de herhaalbladen die je moet doen
																														→ jouw antwoord		
A	D	B	D	B	A	C	A	C	C	B	A	D	C	B	C	D	C	B												→ goede antwoord		
																														aantal fouten		
○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○														totaal
○					○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○														kerndoelen
○	○	○	○	○					○	○	○	○		○	○															4	H1	
					○	○	○	○																						1	H2	
												○	○			○	○	○												1	H3	

**SLEUTELBLAD E-TOETS BLOK 7****78 Versie B**

NAAM: ..... KLAS: .....

Als je antwoord fout is, maak dan alle ○-tjes onder dat antwoord zwart.  
Tel de zwarte ○-tjes op en noteer de totalen aan de rechterkant.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30		toegestaan aantal fouten	zet een rondje om de herhaalbladen die je moet doen	
																														→ jouw antwoord			
C	A	A	C	B	B	A	D	D	A	B	C	C	B	D	C	C	D	B												→ goede antwoord			
																														aantal fouten			
○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○															totaal
○	○	○	○			○			○	○	○	○	○	○	○	○	○	○															kerndoelen
				○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○																4	H1		
○	○	○	○																											1	H2		
														○	○	○	○	○												1	H3		

## Open vragen bij blok 7

- 1** Als je een frituurpan met olie lang verhit, kan de vlam in de pan slaan.
  - a** Hoe komt het dat de olie niet direct maar pas na een poos gaat branden?
  - b** Waarom mag je de brandende pan niet met water blussen?
  - c** Waarom mag je niet gaan lopen met de brandende pan?
  - d** Wat is de handigste manier om de brandende pan te blussen?
- 2**
  - a** Noem drie fossiele brandstoffen.
  - c** Noem een niet-fossiele brandstof.
  - b** Noem twee nadelen van het gebruik van fossiele brandstoffen.
- 3** In een huis staat een allesbrander: een kachel waarin hout, steenkool en nog andere brandstoffen gestookt kunnen worden. Bij zo'n kachel kan, als je niet oppast, onvolledige verbranding optreden.
  - a** Wat is onvolledige verbranding?
  - b** Welk gevaar dreigt er bij onvolledige verbranding?
- 4** Bij verbranding ontstaat koolstofdioxide. Ook in de lucht die je uitademt, zit koolstofdioxide.
  - a** Als je de beschikking hebt over een drinkglas en een rietje, wat moet je dan in het glas doen om koolstofdioxide te kunnen aantonen?
  - b** Hoe gaat dat aantonen in zijn werk?
- 5** In elk scheikunde-lokaal hangt een blusdeken.
  - a** Wanneer wordt een blusdeken gebruikt?  
Er zijn drie manieren om een brand te blussen.
  - b** Welke manier pas je toe als je een blusdeken gebruikt?
- 6** Leg uit waarom de brander van een CV-ketel regelmatig schoongemaakt moet worden.