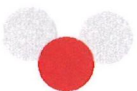
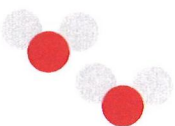
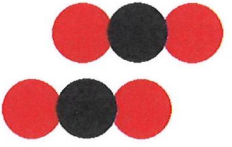
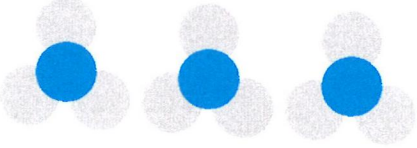
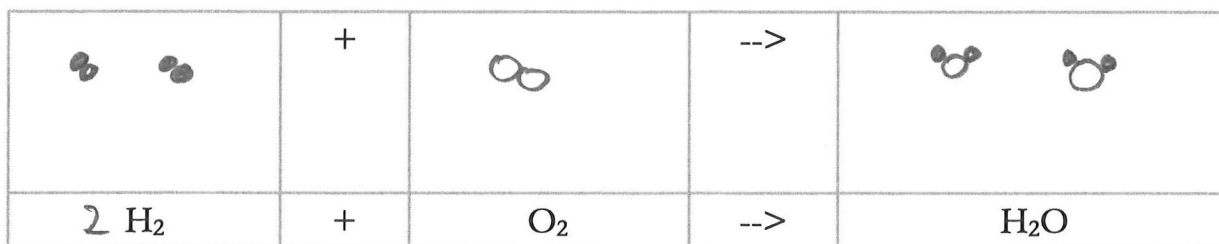
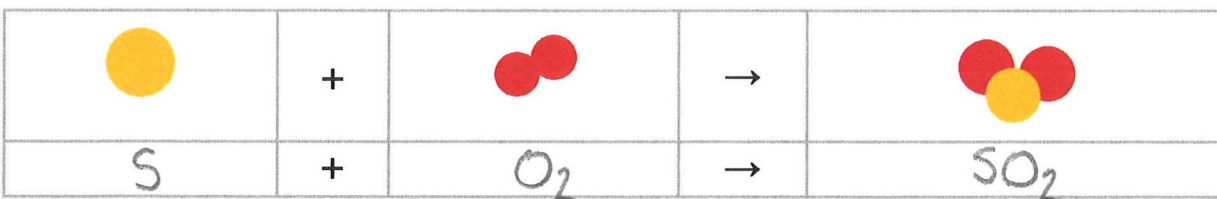
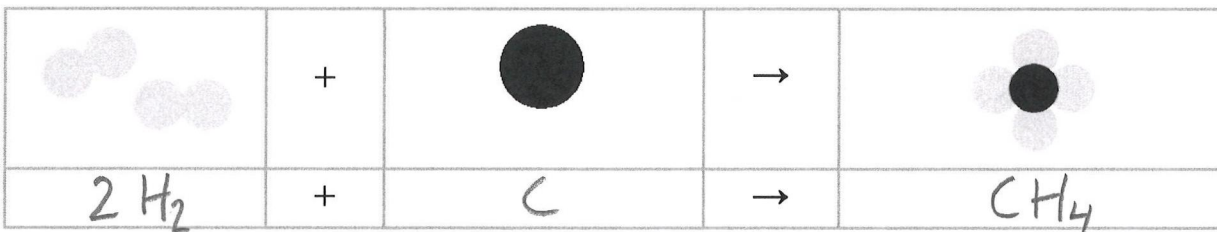
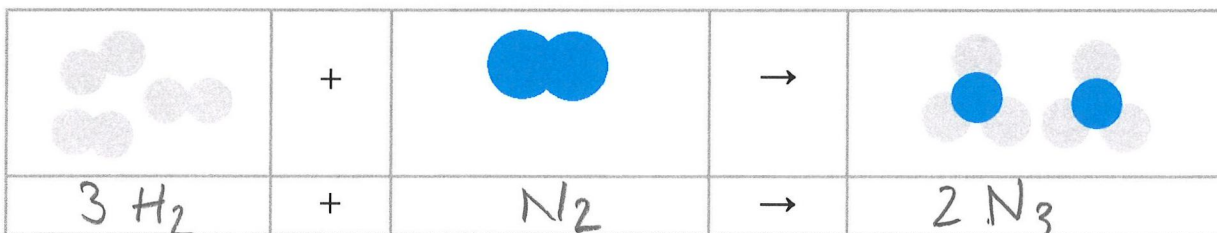
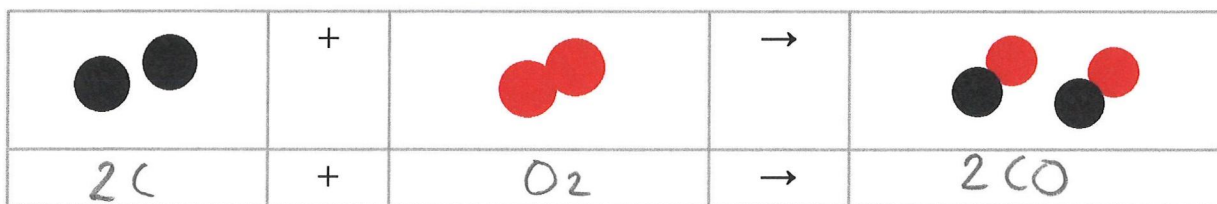
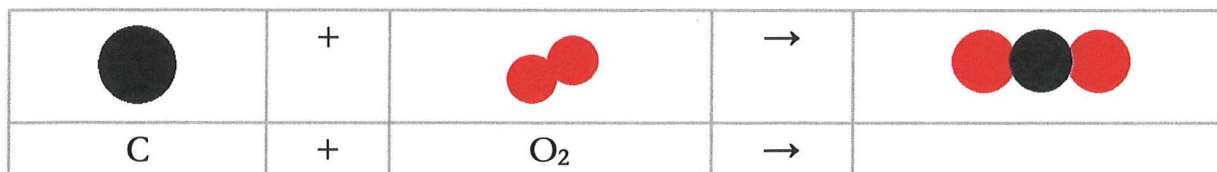


					Kemiska formler
Syre, O	Väte, H	Kol, C	Svavel, S	Kväve, N	

Kulmodell	Kemiska tecken	Förklara. Hur många av varje grundämne.
	O	En syre atom
	2 O	Två syreatomer
	O ₂	Två syreatomer som sitter ihop
	2 O ₂	4 syreatomer
	H ₂ O	En syreatom och två väteatomer
	2 H ₂ O	4 väte 2 syre
	CO	en kol en syre
	CO ₂	1 C (kol) 2 O (syre)
	2 CO ₂	2 C (kol) 4 O (syre)
	3 NH ₃	3 Kväve 9 väte
	SO ₂	2 Svavel 4 Syre

					Kemiska formler
Syre, O	Väte, H	Kol, C	Svavel, S	Kväve, N	

1. Skriv reaktionsformeln med kemiska tecken. Det ska vara lika många atomer av varje sort på båda sidor om reaktionspilen. Ibland måste du ta flera av atomen/molekylen för att det ska stämma.



Kemiska formler

Balansera formlerna genom att skriva siffror på raderna. Fyll i det som saknas, helt enkelt. Det ska finnas lika många atomer på båda sidor om reaktionspilen. Om du inte skriver en siffra på en rad betyder samma sak som 1

Ämnen som reagerar	Reaktionspil	Ämne som bildas	Kemiskt namn
1. <u>1</u> C + <u>1</u> O ₂	→	<u>1</u> <u>CO₂</u>	Koldioxid
2. <u>1</u> Fe + <u>1</u> <u>S</u>	→	<u>1</u> FeS	<u>Järnsulfid</u>
3. <u>2</u> <u>Ag</u> + <u>1</u> S	→	<u>1</u> <u>Ag₂S</u>	Disilversulfid
4. <u>1</u> C + <u>2</u> H ₂	→	<u>1</u> CH ₄	(Metan)
5. <u>2</u> Na + <u>1</u> Cl ₂	→	<u>2</u> NaCl	<u>Natriumklorid</u>
6. <u>1</u> Cl ₂ + <u>1</u> H ₂	→	<u>2</u> HCl	<u>Väteklorid</u>
7. <u>1</u> Mg + <u>1</u> Cl ₂	→	<u>1</u> <u>MgCl₂</u>	Magnesiumdiklorid
Lite svårare:			
8. <u>1</u> O ₂ + <u>2</u> H ₂	→	<u>2</u> <u>H₂O</u>	Diväteoxid (Vatten)
9. <u>1</u> N ₂ + <u>3</u> H ₂	→	<u>2</u> NH ₃	Kvävetriväte (Ammoniak)
10. <u>1</u> Mg + <u>1</u> Cl ₂	→	<u>1</u> <u>MgCl₂</u>	Magnesiumklorid
11. <u>2</u> Al + <u>3</u> Cl ₂	→	<u>2</u> Al Cl ₃	<u>Aluminiumtriklorid</u>
12. <u>2</u> C + <u> </u> O ₂	→	<u>2</u> CO	<u>Koloxid eller</u> <u>kolmonoxid</u>