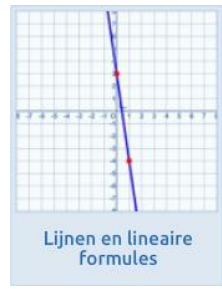
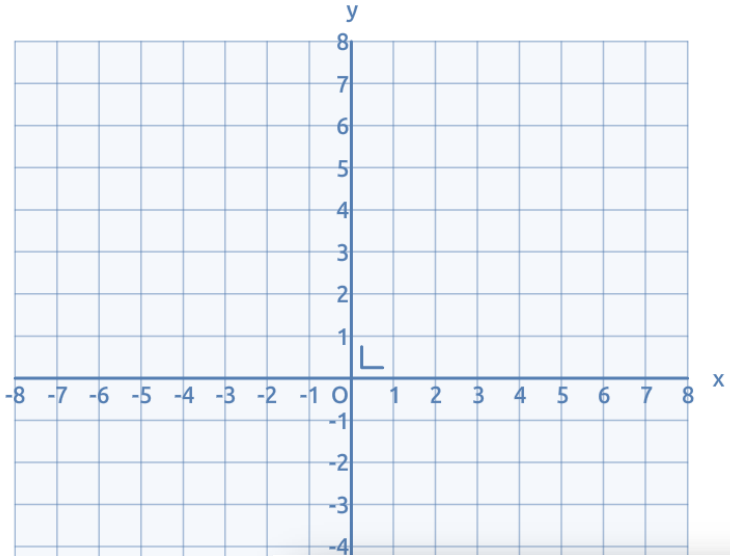




# Prowise Presenter – VO Gereedschappen



Formule:  $y = 7x + 2$

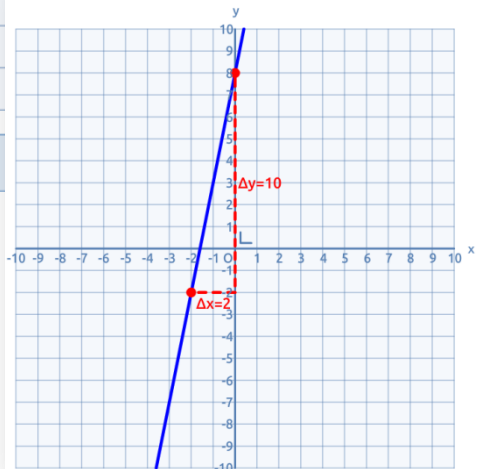


Teken 2 punten

Tabel:

x	..
y	..

Formule:  $y = 5x + 8$



Tabel:

x	-2	0
y	-2	8

Snijpunt y-as: (0, 8)

2 naar rechts      1 naar rechts

Richting: 10 omhoog      dus: 5 omhoog

RC =  $\frac{\text{verticaal}}{\text{horizontaal}} = \frac{\Delta y}{\Delta x} = \frac{10}{2} = 5$

Instellingen

Formule  Lijn

Uitbreiden assen:

Negatieve x-as: 10      Positieve x-as: 10

Negatieve y-as: 10      Positieve y-as: 10

Labels zichtbaar

Gebruik RC

Gebruik formules met breuk

Nieuw

Begin opnieuw

Centreren

Instructievideo en uitleg

Instellingen wijzigen



# Prowise Presenter – VO Gereedschappen

001  
H  
Periodiek systeem

001 H																		002 He																													
003 Li	004 Be											005 B	006 C	007 N	008 O	009 F	010 Ne																														
011 Na	012 Mg											013 Al	014 Si	015 P	016 S	017 Cl	018 Ar																														
019 K	020 Ca	021 Sc	022 Ti	023 V	024 Cr	025 Mn	026 Fe	027 Co	028 Ni	029 Cu	030 Zn	031 Ga	032 Ge	033 As	034 Se	035 Br	036 Kr																														
037 Rb	038 Sr	039 Y	040 Zr	041 Nb	042 Mo	043 Tc	044 Ru	045 Rh	046 Pd	047 Ag	048 Cd	049 In	050 Sn	051 Sb	052 Te	053 I	054 Xe																														
055 Cs	056 Ba		072 Hf	073 Ta	074 W	075 Re	076 Os	077 Ir	078 Pt	079 Au	080 Hg	081 Tl	082 Pb	083 Bi	084 Po	085 At	086 Rn																														
087 Fr	088 Ra		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Fl	115 Uup	116 Lv	117 Uus	118 Uuo																														
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td>057 La</td><td>058 Ce</td><td>059 Pr</td><td>060 Nd</td><td>061 Pm</td><td>062 Sm</td><td>063 Eu</td><td>064 Gd</td><td>065 Tb</td><td>066 Dy</td><td>067 Ho</td><td>068 Er</td><td>069 Tm</td><td>070 Yb</td><td>071 Lu</td> </tr> <tr> <td>089 Ac</td><td>090 Th</td><td>091 Pa</td><td>092 U</td><td>093 Np</td><td>094 Pu</td><td>095 Am</td><td>096 Cm</td><td>097 Bk</td><td>098 Cf</td><td>099 Es</td><td>100 Fm</td><td>101 Md</td><td>102 No</td><td>103 Lr</td> </tr> </table>																		057 La	058 Ce	059 Pr	060 Nd	061 Pm	062 Sm	063 Eu	064 Gd	065 Tb	066 Dy	067 Ho	068 Er	069 Tm	070 Yb	071 Lu	089 Ac	090 Th	091 Pa	092 U	093 Np	094 Pu	095 Am	096 Cm	097 Bk	098 Cf	099 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr
057 La	058 Ce	059 Pr	060 Nd	061 Pm	062 Sm	063 Eu	064 Gd	065 Tb	066 Dy	067 Ho	068 Er	069 Tm	070 Yb	071 Lu																																	
089 Ac	090 Th	091 Pa	092 U	093 Np	094 Pu	095 Am	096 Cm	097 Bk	098 Cf	099 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr																																	

- Niet metalen
- Alkalimetalen
- Metalloïden
- Hoofdgroepmetalen
- Lanthaniden
- Alles AAN/UIT
- Aardalkalimetalen
- Halogenen
- Overgangsmetalen
- Actiniden



Klik om te tonen of te verbergen