


Det periodiske system

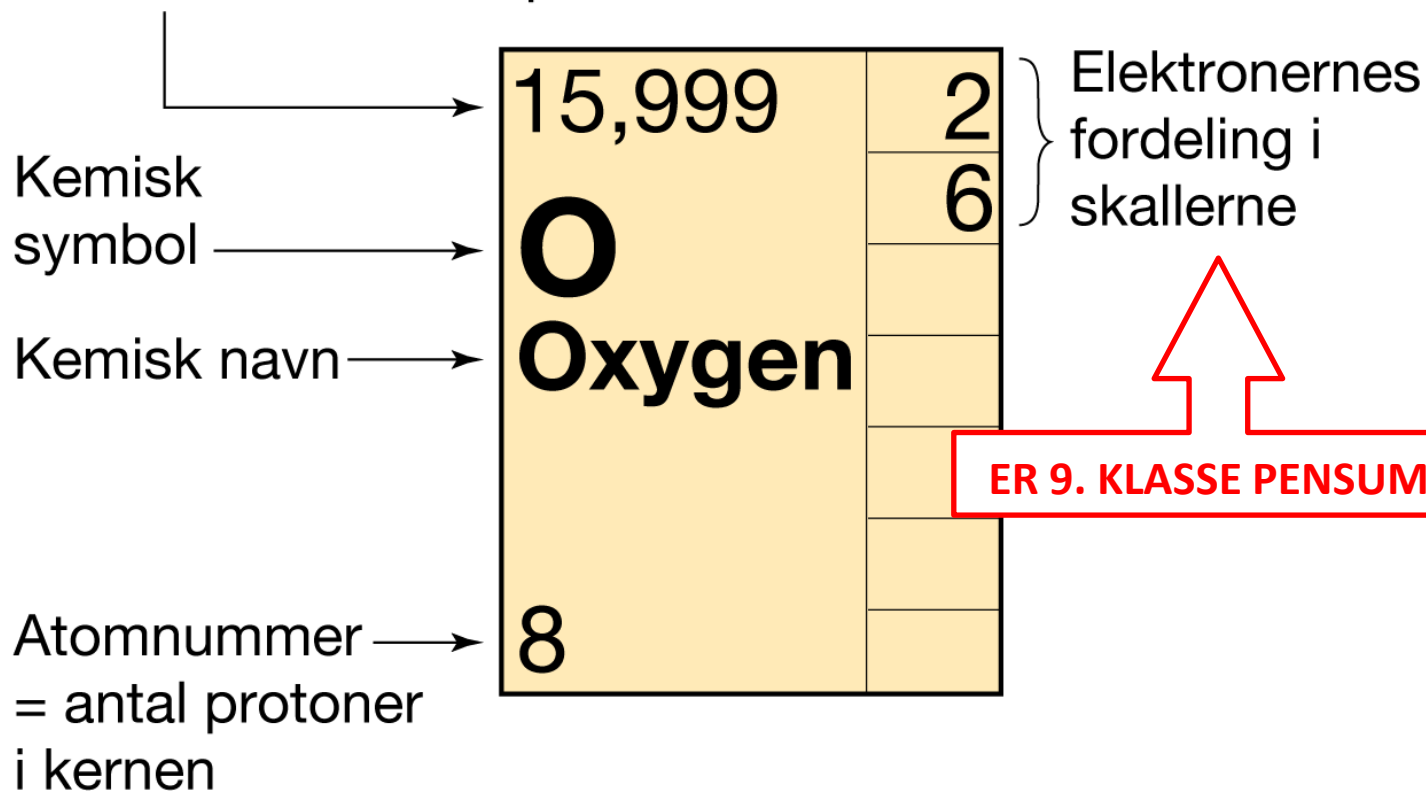


Hovedgruppe												Hovedgruppe					
1	2											3	4	5	6	7	8
H Hydrogen		Metaltrappen															He Helium 2
Li Lithium	Be Beryllium											B Bor	C Kulstof	N Nitrogen	O Oxygen	F Fluor	Ne Neon
Na Natrium	Mg Magnesium											Al Aluminium	Si Silicium	P Fosfor	S Svovl	Cl Chlor	Ar Argon
K Kalium	Ca Calcium	Sc Scandium	Ti Titan	V Vanadium	Cr Chrom	Mn Mangan	Fe Jern	Co Cobolt	Ni Nikkel	Cu Kobber	Zn Zink	Ga Gallium	Ge Germanium	As Arsen	Se Selen	Br Brom	Kr Krypton
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe

# DET PEIODISKE SYSTEM

Grundstofferne

Atommasse = antal protoner + neutroner



**BEMÆRK LIGE:**

Det Periodiske System i Kosmos B og Kosmos C viser også grundstoffets

SMELTEPUNKT  $T_s$

KOGEPUNKT  $T_k$

DENSITIT  $d$

HOVEDGRUPPE I

HOVEDGRUPPE VIII

HOVEDGRUPPE II

HOVEDGRUPPERNE

III IV V VI VII

PERIODE 1

PERIODE 2

PERIODE 3

PERIODE 4

PERIODE 5

PERIODE 6

PERIODE 7

UNDERGRUPPER

1 H																	2 He																
3 Li	4 Be																	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne										
11 Na	12 Mg																	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar										
19 K	20 Ca	21 Sc																	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y																	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn		
87 Fr	88 Ra	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr																	

VÆSKER v. stuetemperatur

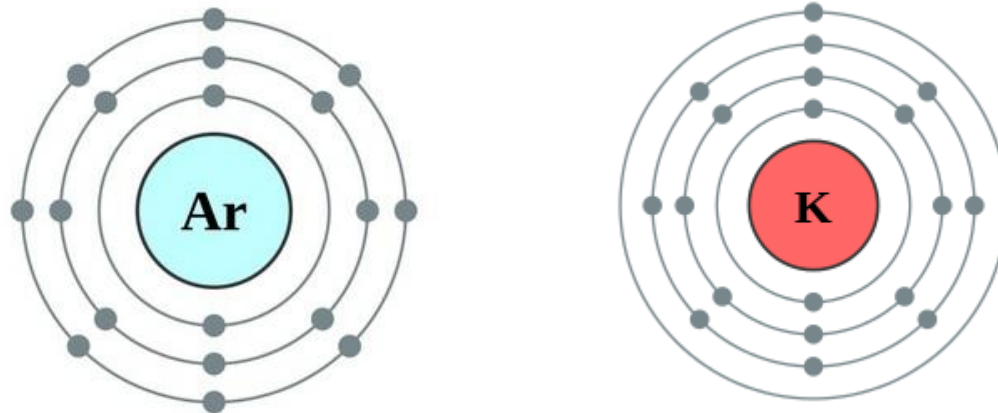
GASSER

## DET PERIODISKE SYSTEM ER INDELT I

**7 PERIODER** (vandret) og **8 HOVEDGRUPPER** (lodret)

**Perioderne** angiver antallet af skaller

**Hovedgruppens nr.** angiver antallet af elektroner i yderste skal



**HVILKE HOVEDGRUPPER OG HVILKE PERIODER HØRER DISSE 2 ATOMER TIL? Hvad kaldes grundstofferne og hvilke nummer har de i det periodiske system?**

15,999	2
<b>O</b>	6
<b>Oxygen</b>	
8	

Grundstoffet oxygen har 2 skaller. Der er 6 elektroner i den yderste skal.

**HVILKEN PERIODE HØRER OXYGEN TIL ?**

**HVILKEN HOVEDGRUPPE HØRER OXYGEN TIL ?**

**Der findes ca. 118 forskellige grundstoffer.**

**92 af de forskellige grundstoffer findes på Jorden:**

70 ER METALLER BEMÆRK LIGE AT NR. 80 Hg = KVIKSØLV ER EN METAL-VÆSKE  
Grundstofferne omkring "metaltrappen" er "HALVMETALLER":

B, C, Si, P, S, As, Se, Br (BEMÆRK ER EN VÆSKE), Te, I, At

H, N, O, F, Cl og de 6 første i HOVEDGRUPPE 8 ER GASSER

Nr. 43 er radioaktivt.

Det er alle grundstoffer fra nr. 84 også.

Grundstof nr. 93 og derefter er ALLE radioaktive og  
**fremstillet i laboratorier.**

DU SKAL DESIGNER ET SKEMA, SOM PÅ EN SMART MÅDE FREMHÆVER OPLYSNINGERNE PÅ DENNE SIDE.

DU MÅ GØRE DET PÅ COMPUTER ELLER PAP/PAPIR. DU MÅ BRUGE FARVER OG ANDRE ILLUSTRATIVE HJÆLPEMIDLER.

DU MÅ OGSÅ GERNE ARBEJDE SAMMEN MED ANDRE I KLASSEN.

**DEN GRUPPE ELLER DEN PERSON DER LAVER DET BEDSTE, FÅR EN LILLE PRÆMIE.  
AFLEVERER DIN / JERES FORSLAG TIL VIKAREN.**

ALTSÅ:

Der er **92 grundstoffer** på Jorden.

**70** af disse grundstoffer er metaller.

Nogle er **gasser**.

Nogle er **radioaktive**. Det betyder, at de er ustabile. De omdannes til andre grundstoffer. Det kan ske meget hurtigt. Det kan også tage mega lang tid. Uanset hastigheden, så afgiver disse grundstoffer ioniserende stråler når de henfalder. Og disse stråler kan være meget farlige!

**LAV ET SJOVT / SPÆNDENDE SKEMA SOM VISER DISSE OPLYSNINGER!**