

Kapitel 2 och 3 kunskapskrav.

- Dalton, Rutherford, Thomson och Bohr atommodeller och vilket bevis gjorde att modellen utvecklats.
- Hur elektronerna runt kärnan interagerar med ljus.
- Atomnummret, masstalet, kärnpartiklar och isotoper.
- Beräkna hur många partiklar en kärna består av.
- Radioaktivitet. Vad händer när en kärna utstrålar en alfa partikel eller en beta partikel.
- Materiala system (rena ämne, blandningar...). Klassificera ämne i materiala system.
- Kemiska reaktioner. Vad de är och vad händer när två ämne reagerar.
- Rita enkla molekyler.
- Aggregationsformer, vad är sambandet mellan partikelrörelse. Vad nollpunkten är.

Periodiska systemet:

H																		He
Li	Be											B	C	N	O	F		Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl		Ar
K	Ca						Fe	Co	Ni	Cu	Zn		Ge	As		Br		Kr
Rb										Ag			Sn			I		Xe
										Au	Hg		Pb					Rn

- At skriva elektronstruktur (aufbau tabellen ges)
- Elektronmönster i det periodiska systemet.
- Begreppet "metall", "ickemetall", "halvmetall" och "ädelgas"
- Oktettregeln och vad den innebär.
- Huvudgrupperna och deras egenskaper, inklusive:
H, Li, Na, K, Ca, Al, Si, Pb, N₂, P₄, As, O₂, S₈, F₂, Cl₂, Br₂, I₂, He, Ne, Ar, Rn