

Name:

Punkte						
Note	1	2	3	4	5	6
Verteilung						

1) Formuliere den Satz von Avogadro!

2) Definiere die Stoffmenge 1 mol:

- a)
- b)
- c)

3) Ergänze folgende Angaben:

M (Aluminium, Al) =

m (A Atom Phosphor, P) =

V (1 mmol Chlor, Laborbedingungen:/.....) =

V (2 mol Helium, He Laborbedingungen) =

M (Aceton, C₃H₆O) =

n (1000g Calcium, Ca) =

12 Liter Wasserdampf enthalten ca.

Wassermoleküle.

12 Liter Wasser enthalten ca.

.....Wassermoleküle.

100 g Schwefel (S) enthalten ca.

Schwefelatome.

50 ml Sauerstoff reagieren mit Wasserstoff
vollständig.

100 g Wasserstoff reagieren mit Sauerstoff
vollständig.

Bei einem Kupferblech von 10cm Länge und 0,01 mm Dicke
befinden sich Cu-Atome nebeneinander und

..... Cu-Atome übereinander.

H 1,0							He 4,0
Li 6,9	Be 9,0	B 10,8	C 12,0	N 14,0	O 16,0	F 19,0	Ne 20,2
Na 23,0	Mg 24,3	Al 27,0	Si 28,1	P 31,0	S 32,1	Cl 35,5	Ar 39,9
K 39,1	Ca 40,1	Ga 69,7	Ge 72,6	As 74,9	Se 79,0	Br 79,9	Kr 83,8

