

Was bedeuten? Schreiben Sie eine Erklärung in mindestens einem Satz:

Atom, Molekül, Ladung, Atommasse, Mol, homogenes Stoffgemisch (ein Beispiel), Sediment, Niederschlag, physikalische Eigenschaften (drei Beispiele), alle Aggregatzustände, Schmelzen, Erstarren, Sublimieren, PSE. Isotop (alle Isotope des C, H, P genau angeben), Nuklid, Orbital, Termschema, endotherm, exotherm, Elektronenkonfiguration.

Berechnen: immer zuerst eine vollständige Reaktionsgleichung aufstellen

- 100 g H₂ sind wie viele L, wie viele Teilchen, wie viele Mol?
- 1000 g H₂O sind wie viele Mol, wie viele Teilchen?
- Ethin, C₂H₂, verbrennt zu Ruß und Wasserdampf: 100 g Gas verbrennen, wie viele mol und g Ruß entstehen, unter Normalbedingungen: 100 g Gas sind wie viel L
- Chlorwasserstoff reagiert mit Mangan(II)Sulfid u.a. zu Mangan(II)Chlorid: es reagieren 100 g Chlorwasserstoff, wie viele mol und g Produkte entstehen
- Arsen reagiert mit Schwefeldampf zu Arsen(III)Sulfid: es reagiert 1000 g S, wie viel Arsen (in g, mol) wird benötigt
- Blei(II)Oxid reagiert mit Eisenpulver zu Blei und Eisen(II)Oxid, 100 g Blei(II)oxid reagieren, wie viel g Eisenpulver und Eisen(II)Oxid entstehen
- Folgende Verbindungen verbrennen vollständig (+ O₂) zu CO₂ und H₂O :
C₆H₁₂
C₇H₆O₂
C₇H₈
C₈H₁₈
- zu 7 Es reagieren jeweils 50 g Verbindung, wie viel g CO₂ entstehen?
- zu 7 Es entstehen jeweils 50 g CO₂, wie viel g Ausgangsstoff sind nötig?
- P₄O₁₀ + PCl₅ → POCl₃
- PI₃ + H₂O → HI + H₃PO₃
- CaCO₃ + HCl → CaCl₂ + H₂O + CO₂
- FeS₂ + O₂ → Fe₂O₃ + SO₂
- 20 g Natriumacetatdecahydrat sind wie viel Mol? 20 g Natriumacetattrihydrat sind wie viel Mol? 20 g Natriumacetat wasserfrei sind wie viel Mol?
- Wie viel Mol sind 80 g Cl₂? 80 g H₂SO₄, 80 g HCl, 80 g H₂O
- Wie viel Mol sind 225 g H₂SO₄
- Welche Masse haben 0,4 mol Kohlendioxid?
- Wie viel g sind 2,8 mol NaOH?

Ergänzen Sie die Tabelle (es sind keine Ionen möglich)

Symbol	Ordnungszahl	Masse	Protonen	Neutronen	Elektronen	Vollständiger genauer Name
Mg	12	24			24	
	8			8	8	
	7			7	7	
			1	1	1	