

# Test dig kemi

Ved hvert spørgsmål kan kun vælges 1 svar.

1	Et grundstof med atomnummer 10 har	10 elektroner	10 neutroner	massetallet 10
2	Et stof i 4. hovedgruppe har	elektroner i 4 skaller	atomnr. 4	4 elektroner i yderste skal
3	Et grundstof i 2. hovedgruppe vil ved kemisk reaktion danne følgende ion	+1 ion	+2 ion	-2 ion
4	$\text{Na}_2\text{SO}_4$ vil i vandig opløsning danne følgende ioner:	$\text{Na}_2^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$	$2 \text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	$\text{Na}^+ + \text{S}^{2-} + 4\text{O}^{2-}$
5	Symbolet for fasetilstanden fast stof er	(g)	(aq)	(s)
6	Isotopen ${}^{37}_{17}\text{Cl}$ har	20 neutroner	17 neutroner	37 protoner
7	I "elektron-skal" nummer 2 kan maksimalt være	2 elektroner	8 elektroner	18 elektroner
8	Når et stof har underskud af 2 elektroner er ladningen	-2	+2	+6
9	HCl kaldes	et molekyle	en formelenhed	ion
10	Bindingen i $\text{CaCl}_2$ er	ionbinding	kovalent	polær kovalent
11	Elektronstrukturen for ${}^{14}_7\text{N}$ er	) ) $2e^- 5e^-$	) ) ) $2e^- 8e^- 5e^-$	) ) $7e^- 7e^-$
12	Reaktionen $\text{Br}^-_{(\text{aq})} + \text{Ag}^+_{(\text{aq})} \Rightarrow \text{AgBr}_{(\text{s})}$ er	en oxidation	en syre/base reaktion	en fældningsreaktion
13	Oxidationstal for svovl i $\text{Na}_2\text{SO}_3$ er	VI	II	IV
14	Hvilket af følgende 3 stoffer er en stærk base	NaOH	$\text{NH}_3$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
15	En base er et stof der	optager en proton	afgiver en proton	har pH 14
16	Hvad siges om en opløsning med pH = 4	opløsningen er sur	opløsningen er basisk	opløsningen er neutral

17	Færdiggør reaktionen $2 \text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$	$2 \text{NaCl} + \text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaCO}_3 + \text{NaCl}_2 + 2\text{H}$	$\text{NaCl} + \text{H}_2 + \text{CO}_3$
18	Færdiggør reaktionen $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow$	$\text{NaO} + \text{CH}_3\text{COOH}_2$	$\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{CH}_2\text{NCOOH} + \text{H}_2\text{O}$
19	12,5 g NaCl er det samme som	12,5 mL NaCl	0,214 mol NaCl	12,5 mol NaCl
20	1 mol HCl er det samme som	1 g HCl	1 mL HCl	36,46 g HCl