

PROPRIETES PHYSIQUES DE QUELQUES REACTIFS CHIMIQUES

Réactif chimique	Formule chimique	Caractéristiques techniques	Densité à 20°C	Viscosité dynamique à 20°C (mPa.s ou cP)	Observations
acide sulfurique	H ₂ SO ₄	96% / ≈ 1800 g/L	1,84	24	dilution exothermique
acide chlorhydrique	HCl	33% / 380 g/L	1,13	1,3	vapeurs très corrosives
acide nitrique	HNO ₃	56% / ≈ 750 g/L	1,34	0,8	acide fort
acide phosphorique	H ₃ PO ₄	45%	1,75	3,9	acide
chlorure ferrique	FeCl ₃	40% / 600 g/L	1,45	11	coagulant acide
bisulfite de soude	NaHSO ₃	25% / ≈ 300 g/L	1,32	1,1	réducteur fort avec vapeurs corrosives
lait de chaux	Ca(OH) ₂	concentration usuelle : suspension à 50 g/L	1,05	1,1	suspension avec formation de dépôts dans les tuyauteries
hydroxyde de sodium ou lessive de soude"	NaOH	30% / 410 g/L	1,33	38	base forte
hypochlorite de sodium ou extrait de Javel	NaClO	extrait de Javel 48° chlorométriques = 150 g/L de chlore actif	1,21	2,6	oxydant fort
hypochlorite de sodium ou eau de Javel	NaClO	eau de Javel du commerce 12° chlorométriques = 38 g/L de chlore actif	1,05	1,4	oxydant
monopolypropylène glycol	C ₃ H ₈ O ₂	30% en poids	1,02	15	fluide thermique de refroidissement
monoéthylène glycol	C ₂ H ₆ O ₂	30% en poids	1,05	14	fluide thermique de refroidissement
huiles végétales (huile d'olive)	variables	composés multiples	0,92	84	usage alimentaire
huiles minérales (huiles de graissage)	variables	composés multiples	0,8 à 0,9	150 à 800	lubrifiants