

Acide aminé	Fonction/ion	propriété, charge	pKa	Stéréochimie	Autres
Aspartate (D)	Carboxylique/ ion carboxylate	acide, chargé -	3,9	côté SYN privilégié côtés ANTI équivalents	Non ionisable à pH physiologique - azote conjugué => caractère basique diminué
Glutamate (E)			4,3		
Lysine (K)	ion ammonium	basique, chargé +	10,8	Trans, gauche +, gauche - équiprobables	
Arginine (R)	ion imminium		13,2	Anti I encombré défavorisé Anti II + SYN favorisés	
Histidine (H)	Cycle imidazole		6,1		
Sérine (S)	Hydroxyle			Favorise côtés gauche - et gauche +	
Thréonine (T)					
Cystéine (C)	Thiol		8,4	gauche + et - (si ligand donneur) trans (si ligand accepteur)	Ionisation possible => occasionnellement des liaisons ioniques - Ponts dissulfures
Méthionine (M)	Thioéther	Uniquement accepteur, fait peu de LH			Fait peu de LH (faibles), interactions dipolaires privilégiées
Asparagine (N)	Amide primaire			côtés ANTI indifférenciés ligand donneur/côté Oxygène ligand accepteur/N	
Glutamine (Q)					
Phénylalanine (F)	Fonction benzénique				
Tyrosine (Y)	Phénol	Capacités acido- basiques, ionisation possible en phénolate	10,1		Liaisons de Van der Waals, hydrogène, ioniques, dipolaires
Tryptophane (W)	Amine intra- cyclique				Liaisons dipolaires, hydrogène, Van der Waals

- Les interactions dipolaires sont faites par les acides aminés à chaîne latérale ionisable (DERKH), ou polaire (STCMNQ)
- Les liaisons hydrophobes sont faites par les acides aminés à chaîne aliphatique alkyle (GALVIP)