



Tabole  
Di  
Affinità

# Tavola di Geoffroy (1718)

↩	⊖	⊙	⊕	▽	⊖	⊖	SM	△	♀	♁	♀	☾	♂	☉	▽
⊖	♁	♂	△	⊕	⊕	⊕	⊕	⊖	⊙	☾	♀	♁	☉	♂	▽
⊖	☉	♀	⊖	⊙	⊙	⊙	⊕	♂	☾	♀	PC	♀	♁	♂	⊕
▽	♀	♁	⊖	⊕	⊕	⊕	⊕	♀	♁						
SM	☾	♀	▽		⊕		⊕	♁	♀						
	♀	☾	♂		△			☾	♁						
			♀					☉	☉						
			☾					♀	♀						
	⊙							⊙							

- |                             |                                  |                              |  |
|-----------------------------|----------------------------------|------------------------------|--|
| ↩ <i>Esprits acides</i>     | ▽ <i>Terre absorbante</i>        | ♀ <i>Cuivre</i>              | △ <i>Soufre mineral</i>                      |
| ⊖ <i>Acide du sel marin</i> | SM <i>Substances metalliques</i> | ♂ <i>Fer</i>                 | △ <i>Principe huileux ou Soufre Principe</i> |
| ⊙ <i>Acide nitreux</i>      | ♀ <i>Mereure</i>                 | ♁ <i>Plomb</i>               | ⊕ <i>Esprit de vinaigre</i>                  |
| ⊕ <i>Acide vitriolique</i>  | ☉ <i>Regule d'Antimoine</i>      | ♁ <i>Etain</i>               | ▽ <i>Eau</i>                                 |
| ⊖ <i>Sel alcali fixe</i>    | ⊙ <i>Or</i>                      | ♁ <i>Zinc</i>                | ⊕ <i>Sel</i>                                 |
| ⊖ <i>Sel alcali volatil</i> | ☾ <i>Argent</i>                  | PC <i>Pierre Calaminaire</i> | ▽ <i>Esprit de vin et Esprits ardents</i>    |

# TABLE DES AFFINITÉS

☉	☉	☉	☉	▽	☉	☉	SM	SM	♂	♀	♁	♀	☾	♂	♁	▽	▽	▽		
☉	♁	♂	♁	☉	☉	☉	☉	☉	☉	☉	☾	♀	♁	♁	♂	▽	▽	▽		
☉	♁	♀	☉	☉	☉	☉	☉	☉	♂	☾	♀	PC	♀	♁	♁	♂	♀	☉	♁	♁
▽	♀	♁	☉	☉	☉	☉	☉	☉	♂	♁										
SM	☾	♀	▽	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁										
	♀	☾	♂	☉	☉	☉			♁	♀										
			♀	♁	♁	♁			♁	♁										
			☾						♀											
	☉								☉											

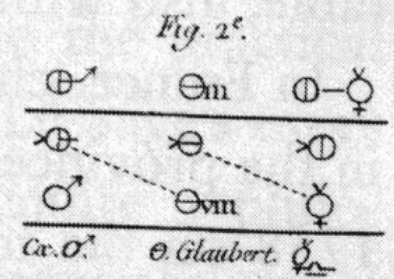
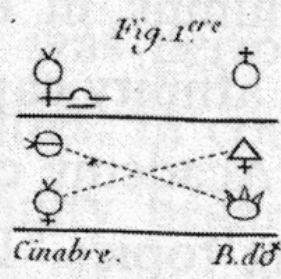
<p>☉ Esprits acides.</p> <p>☉ Acide Marin.</p> <p>☉ Acide Nitreux.</p> <p>☉ Acide Vitriolique.</p> <p>♁ Vinaigre distillé.</p> <p>☉ Acide du Tartre.</p>	<p>☉ Alkali fixe.</p> <p>☉ Alkali volatil.</p> <p>▽ Eau.</p> <p>▽ Esprit de Vin.</p> <p>☉ Sel.</p> <p>☉☉ Camphre.</p>	<p>♁ Tiinura.</p> <p>♁ Phlogistique.</p> <p>♁ Soufre.</p> <p>▽ Terre absorbante.</p> <p>♁☉ Signe Substances Mé- talliques Solaires.</p>	<p>SM Signe Substances Mé- talliques Lunaires.</p> <p>☉ Or.</p> <p>♁ Argent.</p> <p>♀ Cuivre.</p> <p>♂ Fer.</p>	<p>♁ Etain.</p> <p>♁ Plomb.</p> <p>♀ Mercure.</p> <p>♁ Zinc.</p> <p>PC Pierre Calaminatoire.</p> <p>♁ Règle d'Antimoine.</p>
--	---	---	---	--

Fig. 9. — Table des affinités, d'après Gayton-Morveau.



# TABLE DE M<sup>R</sup> GELLERT, en 1750.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁	♁
♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	♂ <sup>Cx</sup>	
♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃	♃
♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄	♄
♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅	♅
♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆	♆
♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇	♇
♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈	♈
♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉	♉
♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊	♊
♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋	♋
♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌	♌
♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍	♍
♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎	♎
♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏	♏
♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐	♐
♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑	♑
♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒	♒
♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓	♓



# TABLE DE M<sup>R</sup> RÜDIGER, en 1756.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
♀	○	☾	♂	♁	⊕	☉	☉	⊕	⊕	∞	☾	⊖	∇	∇ <sup>s</sup>
○	☾	○	♀ R	♂ ⊕	♁	♁	♂	♁	⊖	⊖	⊕ ♀	⊕	⊕	∇
☾	♁	♁ ♀	○	♀	♁	♂	∇	⊖	∇	Zc	⊕	⊕	∇ <sup>s</sup>	○
♁	♂	♀	♁	♁	♁	♀		Zc	♁	♂	SM	⊕	⊕ <sub>M</sub>	
Zc	♀	♁	♁	☾	∇	♁		♂	♀	♁		⊕		
♀			♀	♁	Zc	♁		♁	♀ ☾	♀		♁		
♁				♀	♂	☾		♀		♁		♁		
R				☉	♀	○		♀		♀				
♂					♀	♀		☾		○				

## SUBSTANCES QUI NE SE COMBINENT PAS.

∇	∇ <sup>s</sup>	⊕ <sub>dis</sub>	∞	☾	♂	☾	Zc	♀	○
○	○	○	⊕ ♁	⊕ ♁	♁ ♀	∞	R ♁	♂ ☉	♁
Exp	Ess.		Px					⊖	⊕ ⊕ ⊕



Titres des Colonnes.		TABLE DES PRINCIPALES COMBINAISONS DE CHIMIE Corrigée et Augmentée par M. DE MACHY Apothicaire &c. en 1769.																			Noms des Principaux Caractères de Chimie.		
1. Généralités		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	○ Or	∞ Camphre
2. Sels Minéraux Métalliques		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	SM	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖ Argent	Cx Chaux
3. Nôres Métalliques		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♀ Cuivre	∇ Eau
4. Combinaisons Régales		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♁ Etain	△ Feu
— Ors Potables		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♁ Plomb	∞ Huile
5. Vinaigres Métalliques		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♁ Fer	△ Phlogistique
6. Vitriols		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♀ Mercure	∞ Resine
7. Sels à base Terreuse		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	○ Alum	∞ Sable
8. Sels Neutres		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	— Arsenic	⊖ Sel
— Combinaisons Alkalines		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊕ Ether	△ Souffre
9. Sels Ammoniacaux		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♁ Bismuth	⊖ Tartre
— Dissol-Alkal-Volatiles		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	△ Borax	∇ Terre
10. Décompositions du Borax		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	♁ Cobalt	∞ Zinc
— Ferres de Borax		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∞ Acide en Général	
11. Exceptions		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖ Acide Marin	
— Exemples		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖ Acide Nitreux	
12. Solubilité des Sels		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊕ Acide du Vinaigre	
— Crystallisation accélérée		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖ Acide Vitriolique	
13. Combinaisons Spirituelles		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖ Alkali fixe	
— Crystallisation accélérée		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖ Alkali volatil	
14. Possibilité Minérale		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	Cx Chaux Métallique	
15. Minéralisation Arsenic		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇ Eau Régale	
16. Minéralisation Sulfureuse		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇ Esprit de Vin	
17. Combinaisons Hépatiques		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	△ Foye de Souffre	
18. Amalgames		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∞ Regule d'Antimoine	
— Laiton décomposé		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	* Sel Ammoniac	
19. Liquation		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	SM Substances Métalliques	
— Coupelle		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖		
20. Traitement des Mines		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖		
— Idem		⊖	⊖	⊖	∇	⊕	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	∇	∇	△	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖	⊖		



## Simboli chimici secondo Bergman

Acidi			Alcali			Calci Metalliche		
1.	<i>A. vetriolico</i> Acido solforico H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	26.	<i>A. fisso vegetale puro</i> Idrossido di potassio [o carbonato] KOH [K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ]	44.	C. d'oro Oro calcinato [o Ossido aurico] Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
2.	<i>A. vetriolico flogisticato</i> Acido solforoso H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	27.	<i>A. fisso minerale puro</i> Idrossido di Sodio [o carbonato] NaOH [Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ]	45.	C. di platino Panno-velutato [o Ossido di platino] PtO <sub>2</sub>			
3.	<i>A. nitroso</i> Acido nitrico HNO <sub>3</sub>	28.	<i>A. volatile puro</i> Idrossido d'ammoneio [o carbonato] NH <sub>4</sub> OH [NH <sub>4</sub> CO <sub>3</sub> ]	46.	C. d'argento Ag <sub>2</sub> O			
4.	<i>A. nitroso flogisticato</i> Acido nitroso HNO <sub>2</sub>	<b>Terre</b>			47.	C. di mercurio Ossido mercurico HgO		
5.	<i>A. marino</i> Acido cloridrico HCl	29.	<i>T. pesante pura</i> Ossido di Bario [o solfato] BaO [BaSO <sub>4</sub> ]	48.	C. di piombo Ossido piomboso [o biossido di p.] PbO [PbO <sub>2</sub> ]			
6.	<i>A. marino deflogisticato</i> Cloro Cl <sub>2</sub>	30.	<i>T. calcarea pura - Calce</i> Ossido di Calcio [o carbonato] CaO [CaCO <sub>3</sub> ]	49.	C. di rame Ossido rameico [o ossido rameoso] CuO [Cu <sub>2</sub> O]			
7.	<i>Acqua regia</i> A. cloridrico + A. nitrico 1HCl + 3 HNO <sub>3</sub>	31.	<i>T. magne-siaca pura</i> Ossido di Magnesio [o carbonato] MgO [MgCO <sub>3</sub> ]	50.	C. di ferro Ossido ferrico [o ossido ferroso] Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> [FeO]			
8.	<i>A. del fuoro</i> Acido fluoridrico HF [ + SiF <sub>4</sub> ]	32.	<i>T. argilliosa pura</i> Ossido di Allumino Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> [ + SiO <sub>2</sub> ]	51.	C. di stagno Ossido stannico SnO <sub>2</sub>			
9.	<i>A. dell'arsenico</i> Acido arsenico H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	33.	<i>T. silicea pura</i> Anidride silicica SiO <sub>2</sub>	52.	C. di bismuto Sesquiossido di bismuto Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
10.	<i>A. del borace</i> Acido borico H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>				53.	C. di nichel Ossido nicheloso NiO		
11.	<i>A. dello zucchero</i> Acido ossalico COOH COOH	34.	<i>Acqua</i> Acqua H <sub>2</sub> O	54.	C. d'arsenico Anidride arseniosa As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
12.	<i>A. del tartaro</i> Acido tartarico C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	35.	<i>Aria vitale</i> Ossigeno O <sub>2</sub>	55.	C. di cobalto Ossibobolano cobalto (o erantibi) CoO Co <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
13.	<i>A. dell'acetosella</i> Ossalato acido di potassio KHC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	36.	<i>Flogisto</i>	56.	Ossido di zinco ZnO			
14.	<i>A. del limone</i> Acido citrico C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>7</sub>	37.	<i>Materia del calore</i>	57.	C. di antimonio Anidride antimoniosa Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
15.	<i>A. del benzoimo</i> Acido benzoico C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH	38.	<i>Zolfo</i> Zolfo S	58.	vari ossidi di manganese Mn <sub>2</sub> O <sub>4</sub> e altri			
16.	<i>A. dell'ambra</i> Acido succinico C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	39.	<i>Fegato safino (o di zolfo)</i> Miscela di polisolfuri di potassio K <sub>2</sub> S, K <sub>2</sub> S <sub>2</sub> , K <sub>2</sub> S <sub>3</sub> ...	59.	Siderite = Fosforo di Ferro [Fe <sub>2</sub> P] C. di siderite: Fosfato ferroso Fe <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>			
17.	<i>A. dello zucchero del latte</i> Acido mucico COOH(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> COOH	40.	<i>Spirito di vino</i> Alcool Etilico C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -OH					
18.	<i>A. acetoso distillato</i> Acido acetico CH <sub>3</sub> COOH	41.	<i>Etere</i> Etere etilico CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -O-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>					
19.	<i>A. del latte</i> Acido lattico C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> O <sub>3</sub>	42.	<i>Olfo essenziale</i> Ogni olio aromatico della pianta (esteri)					
20.	<i>A. delle formiche</i> Acido formico HCOOH	43.	<i>Olfo untuoso</i> Ogni olio senza odore (gliceridi o idrocarburi)					
21.	<i>A. del grasso</i> Acido sebacoico COOH(CH <sub>2</sub> ) <sub>n</sub> COOH							
22.	<i>A. del fosforo</i> Acido fosforico H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>							
23.	<i>A. perlato</i> Fosfato acido di sodio NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>							
24.	<i>A. del blu di Prussia</i> Acido cianidrico HCN							
25.	<i>A. aereo</i> Anidride carbonica [o acido carbonico] CO <sub>2</sub> [H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ]							

**Tavola di Bergmann  
(2 versioni)  
1775**









# Esempi di reazioni chimiche secondo Bergmann

Tab. VII.

