

表1 実験カードの例（家庭での実験例）

実験カード アミノ酸の性質—アミノカルボニル反応 No. 氏名

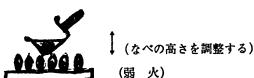
1. 実験項目……………アミノ酸と糖との反応（アミノカルボニル反応、メイラード反応）

2. 学習のねらい.....アミノ酸と砂糖を加熱したときの色の変化を実験により観察する。
結果をもとにこの反応がどんな食品におこり、利用されているのかを学習する。

3. 準備するもの

④ 実験方法

- (1) 小さなべで水大さじ4杯とり、そこに砂糖を同量加え加熱溶解する。
 (量が少ないのに、なべを植錠させるといふ)
- (2) (1)の溶液にグルタミン酸アセトウムを小さじ1分の1程度加え、沸騰させた後
 2分ほどに約3分の1ずつ白い皿にとどめる。
 漂泡はやかに止まる。(アゼキ粒くらいいの泡が出るようにする。)



(3)(1)の溶液だけを沸騰させた後(2)と同様にする。
(4)両方の溶液の色を時間の変化とともに比較観察する。

5. 実験結果のまとめ (スケッチは色鉛筆などで着色してみよう)

	沸騰後2分	沸騰後4分	沸騰後6分
砂糖+クッキー	()	()	()
色調			
糖のみ	()	()	()
色調			

(2) グルタミン酸ナトリウムと糖液の加熱実験

(3) 牛乳の加熱によるラクトアルブミン・ラクトグロブリンの分離、観察

(4) 小麦たんぱく質のグルテン形成

(5) 小麦粉焙煎によるグルテン形成の変化について

(6) 焼いたグルテンの性質

(7) 学校で班別に実施させた実験

(8) ニンヒドリン反応とペーパークロマトグラフィーによるアミノ酸の分離と判定

(9) 脱脂乳のレモン果汁による凝固

(10) 硫酸カルシウムによる豆乳の凝固

(11) 亜硝酸ナトリウムによるヘモグロビン、ミオグロビンの安定化と発色

うまい味については、グルタミン酸ナトリウムがモノナトリウム塩であることを指導した上で、三、(7)(1)を実施し、トリアミニノ酸ナトリウムがモノナトリウム塩であることを確認し、日本人の発見によること、特許のこと、どんな食品に使われているかなど、発展的にとらえさせた。更に、チーズ、納豆、みそ、しそ油等、「うまい味のある食品」について理解を深めるため、アミノ酸の分離と判定の方法について、三、(7)(1)の学で「構造」、「種類」に続き、特に重要な性質として次の三つをあげた。

実験を実施した。班ごとに三ないし四種類のアミノ酸を混合し、それを再び分離、判定した。移動率の測定による判定には大分興味を示したようであった。更にこの実験を行なうことによつて、食品中のうま味の調査もできることが、反応がでればアミノ酸であり、どんなアミノ酸であるかも判定できることが明確にした。実習や専攻学習では製造するみそやチーズにおいて、いつ頃からうま味がでてくるのか、どんなアミノ酸が出てくるのか、どんな条件で、より多くのアミノ酸が出てくるなど、この方法を使ってプロジェクトで学習にどんどん発展できることを強く示唆した。

四 実施の結果から

連を密にし、更に実際の利用、応用へと発展させた。

(一) 家庭での実験には、予想以上に積極的に取り組むことがわかった。三、
（二）②の実験の感想をあげてみると、火加減などむづかしかったけれど
実際に自分でやってみておもしろ

かつた。
。色の変化がおもしろい。楽しんで
。なべをこがして母におこられた。
。自分としては一生懸命やった。こ
。できた。

これからもこのくらいの実験だった
らやりたいと思う。
目を離さずやつた。結果はともか
く良くできたと思う。

(二) 学校での選別実験も注目が見られた。班内の協力が目立つようになつた。実験カードへの結果のまとめも習慣化された。何のために、どのようにしてやるのかがわかつていると、生徒は良く実験をやることがわかつた。

(四) 座学での生徒の態度が良くなつて
きた。以前に比較し、実験の結果の発
表や考察、次の実験の予習等変化が出
たためと、多少なりとも授業がわかる
三三八

(四) 生徒が増えたためであろう。
身近な食品を教材にして実験したため、生徒の食品に対する見方が科学的になつた。

(五) 実験を通して理解できた基礎的、基本的事項を総合実習の中で生かすこ