

ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ГАЗОФАЗНОЙ МЕТАЛЛИЗАЦИИ ДЛЯ ВОССТАНОВЛЕНИЯ ДЕТАЛЕЙ МАШИН

Криворучко В.И., магистрант

(Харьковский национальный технический университет сельского хозяйства им. Петра Василенка)

Метод газофазной металлизации основан на способности ряда веществ выделять чистые металлы или их соединения под воздействием того или иного вида энергии. К таким веществам относятся:

- металлогорганические соединения: алкилы металлов (AlMe_3 , AlBu_3 , $\text{Ti}(\text{CH}_2\text{tBu})_4$. и др.), карбонилы металлов ($\text{Cr}(\text{CO})_6$, $\text{Fe}(\text{CO})_5$ и др.).

Исходные вещества для получения металлических пленок и покрытий из газовой фазы должны удовлетворять следующим требованиям:

- переходить в газовую фазу без разложения и создавать достаточную концентрацию паров;
- продукты разложения соединения металла должны быть газообразными и не вступать в побочные реакции, загрязняющие металл;
- должны быть доступными и дешевыми.

Привлекает внимание применение газофазной металлизации и для восстановления деталей машин [1,2]. Этот метод имеет большие перспективы в данной области, так как позволяет получать металлические покрытия с высокой твердостью (11-17 ГПа) и износостойкостью, низкой пористостью и вследствие чего высокой коррозионной стойкостью, при низких температурах (до 500°C) и с высокой производительностью. Сущность процесса газофазной металлизации заключается в том, что практически любой металл, в том числе и износостойкий хром, может быть получен из газовой фазы путем термического разложения того или иного его соединения на поверхности подложки, нагретой до температуры термораспада этого соединения.

Список использованных источников

1. Разуваев Г.А., Грибов Б.Н., Домрачев Г.А. и др. Осаждение пленок и покрытий разложением металлоорганических соединений. М.: Наука, 1981 322 с.
2. Сыркин В.Г. Карбонильные металлы. М: Металлургия, 1978.