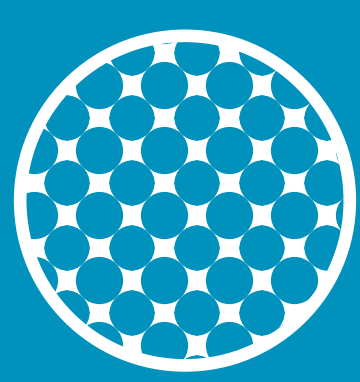




백금 주요 정보

백금에 대해서 얼마나 알고 계신가요? 금보다도 희귀한 백금은 귀금속이자 산업용 금속으로도 잘 알려져 있습니다. 또한 백금의 최종사용처 중 80% 이상이 에너지 요구량을 줄이거나 유해 배기가스를 감소시키는 역할을 합니다. 아래 주요 백금 정보를 확인해 보세요.

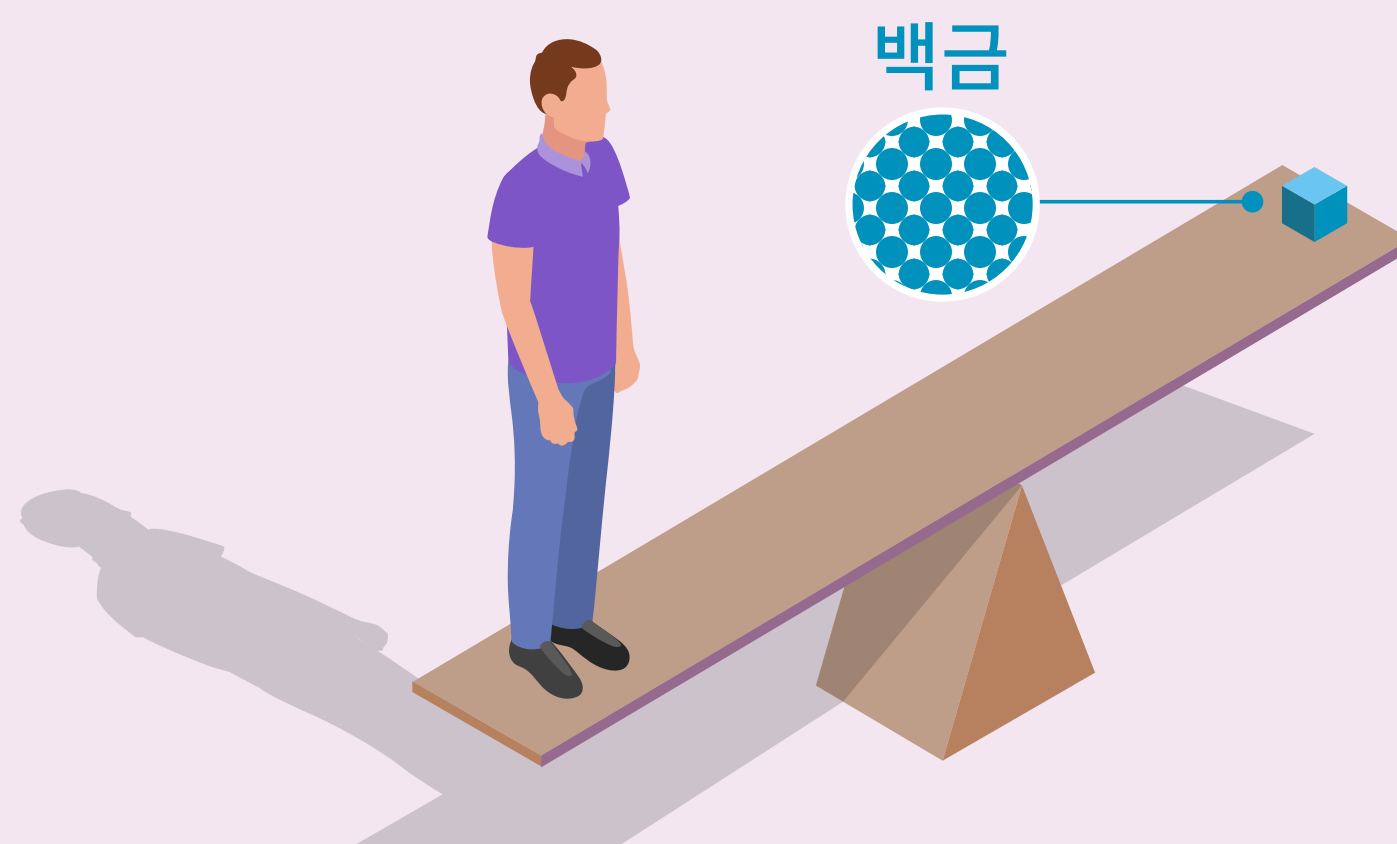


백금 장신구는 일반적으로 95%의 높은 순도를 가지며, 모든 귀금속 중 가장 순도가 높은 금속 중 하나입니다.

백금 투자 상품은 쉽게 구할 수 있습니다. 투자자들은 바와 코인 같은 백금 실물을 직접 매수할 수 있으며, 보관형 백금이나 상장지수펀드(ETF) 같은 실물 기반 투자 상품으로 투자할 수도 있습니다.



15cm 크기의 백금 정육면체 한 개가 평균 성인 한 사람의 체중과 맞먹는 무게를 가지고 있습니다. 또한 백금은 21.45g/cm³으로 가장 밀도가 높은 원소 중 하나입니다.



올림픽 규격 수영장 기준으로 볼 때, 지금까지 인류가 생산한 모든 백금을 한데 모아도 수영장 하나의 발목 높이 정도밖에 채우지 못합니다. 반면, 지금까지 생산된 모든 금을 모으면 올림픽 규격 수영장 네 개를 가득 채울 수 있습니다.

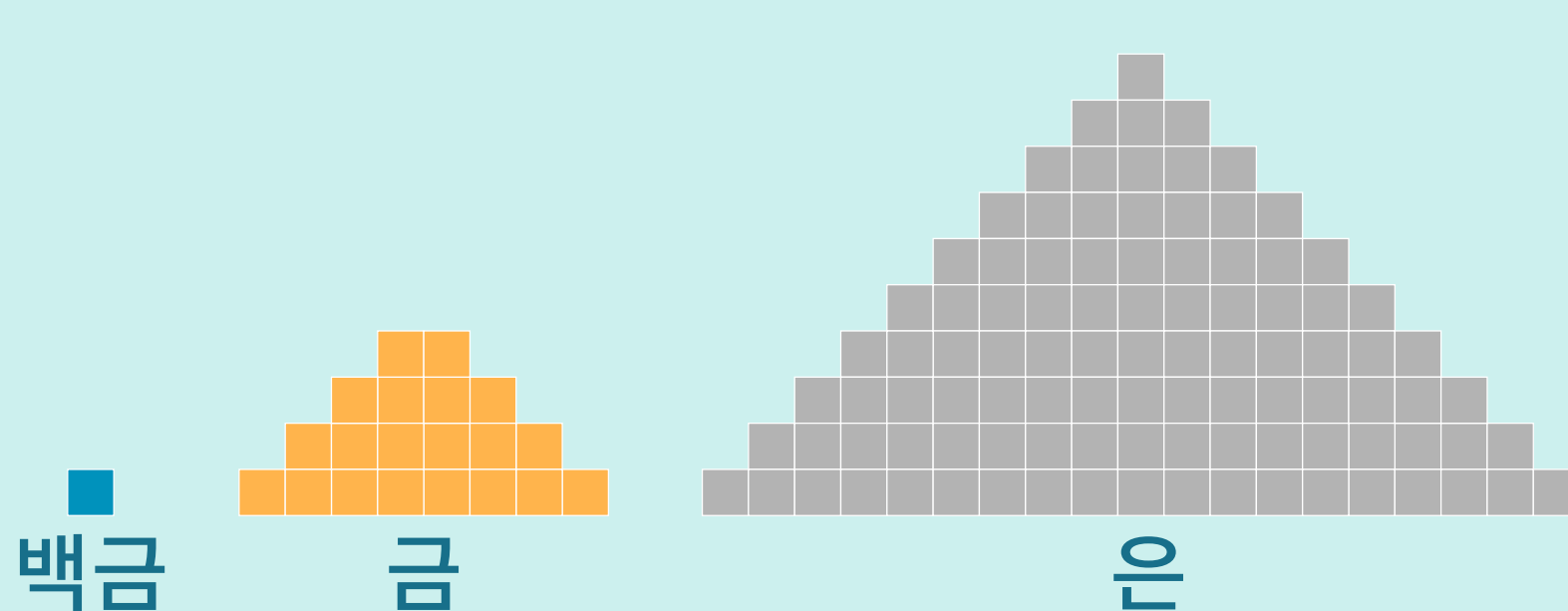


백금 1g만으로도 2km가 넘는 길이의 와이어로 늘릴 수 있습니다.

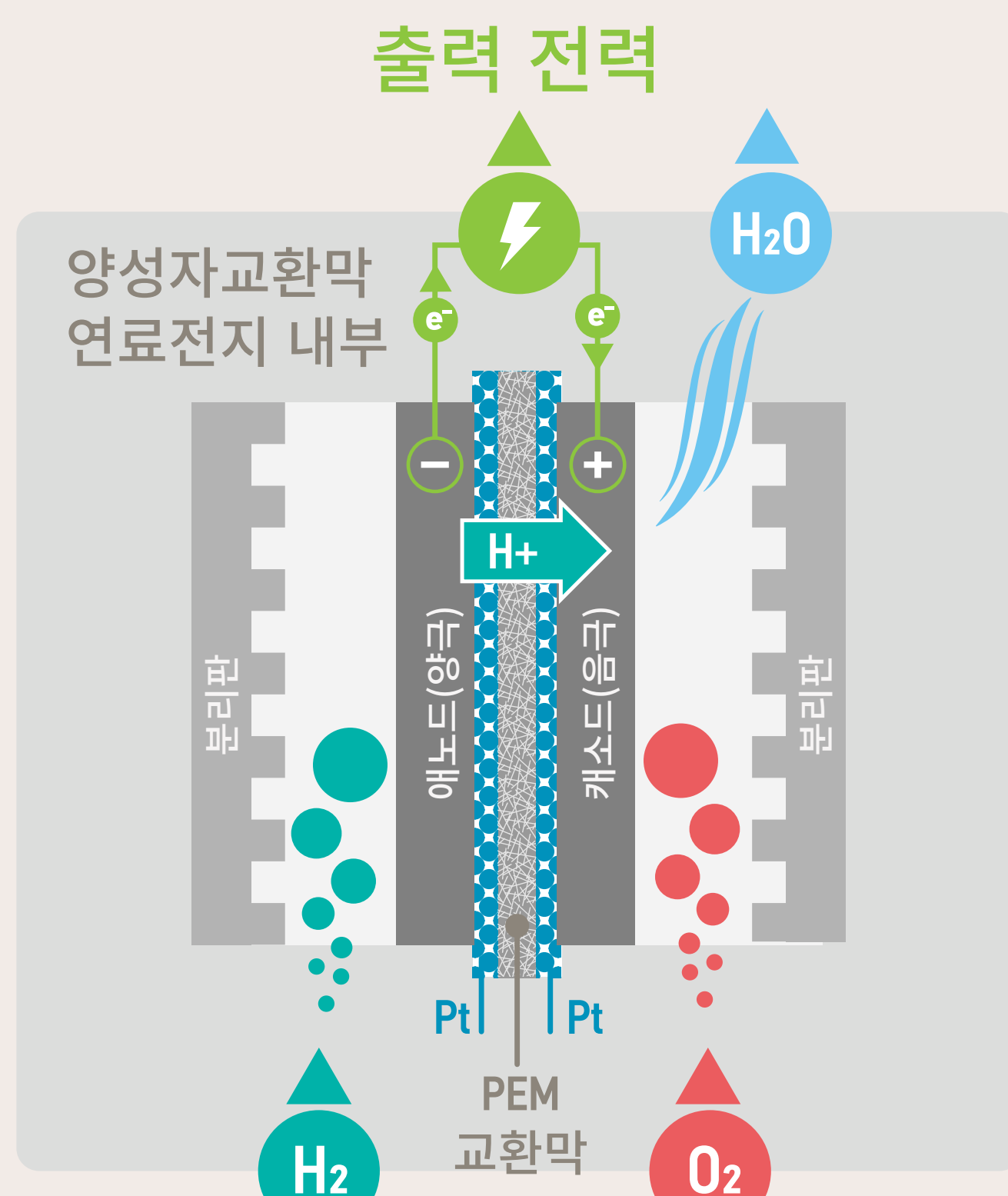


미국, 중국, 영국 및 유럽연합(EU) 등 많은 국가들이 백금을 전략적으로 중요한 핵심 광물 목록에 포함시키고 있습니다.

백금은 세계에서 가장 희귀한 귀금속으로 연간 공급량이 금의 1/20, 은의 1/100 수준에 불과합니다.



현재 백금은 인류가 직면한 가장 큰 도전 과제에 대응하고 있습니다. 에너지 전환에 기여하고 있는 수소 관련 기술의 최전선에 백금 촉매가 있기 때문입니다.

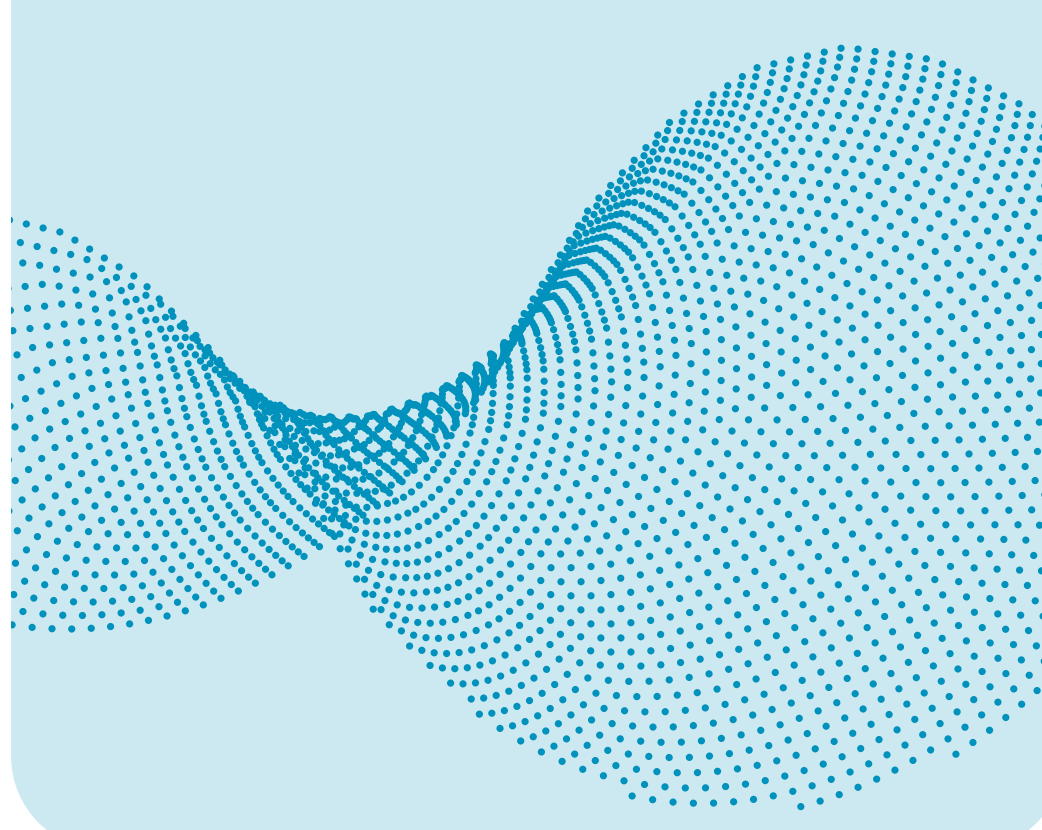


전 세계 백금 매장량이 금세기 안에 고갈될 위험은 없지만, 내년 채굴되는 백금의 양은 수요 충족을 위해 쉽고 빠르게 증산할 수 없습니다. 하지만 백금은 재활용이 가능하여 재활용이 또 하나의 공급원이 됩니다.

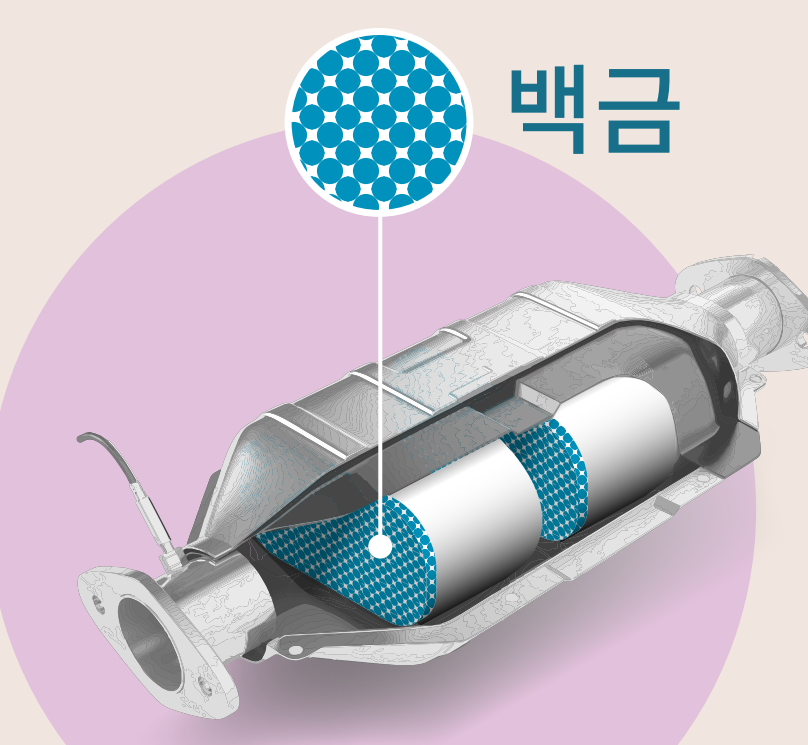
백금족금속(PGM)은 총 6가지로, 백금, 팔라듐, 로듐, 이리듐, 루테튬, 오스뮴으로 이루어져 있습니다.



백금은 매우 높은 전성(malleability)을 가지고 있어, 두드려서 펼치면 원자 100개 정도에 불과한 얇은 두께의 시트로 만들 수 있습니다.

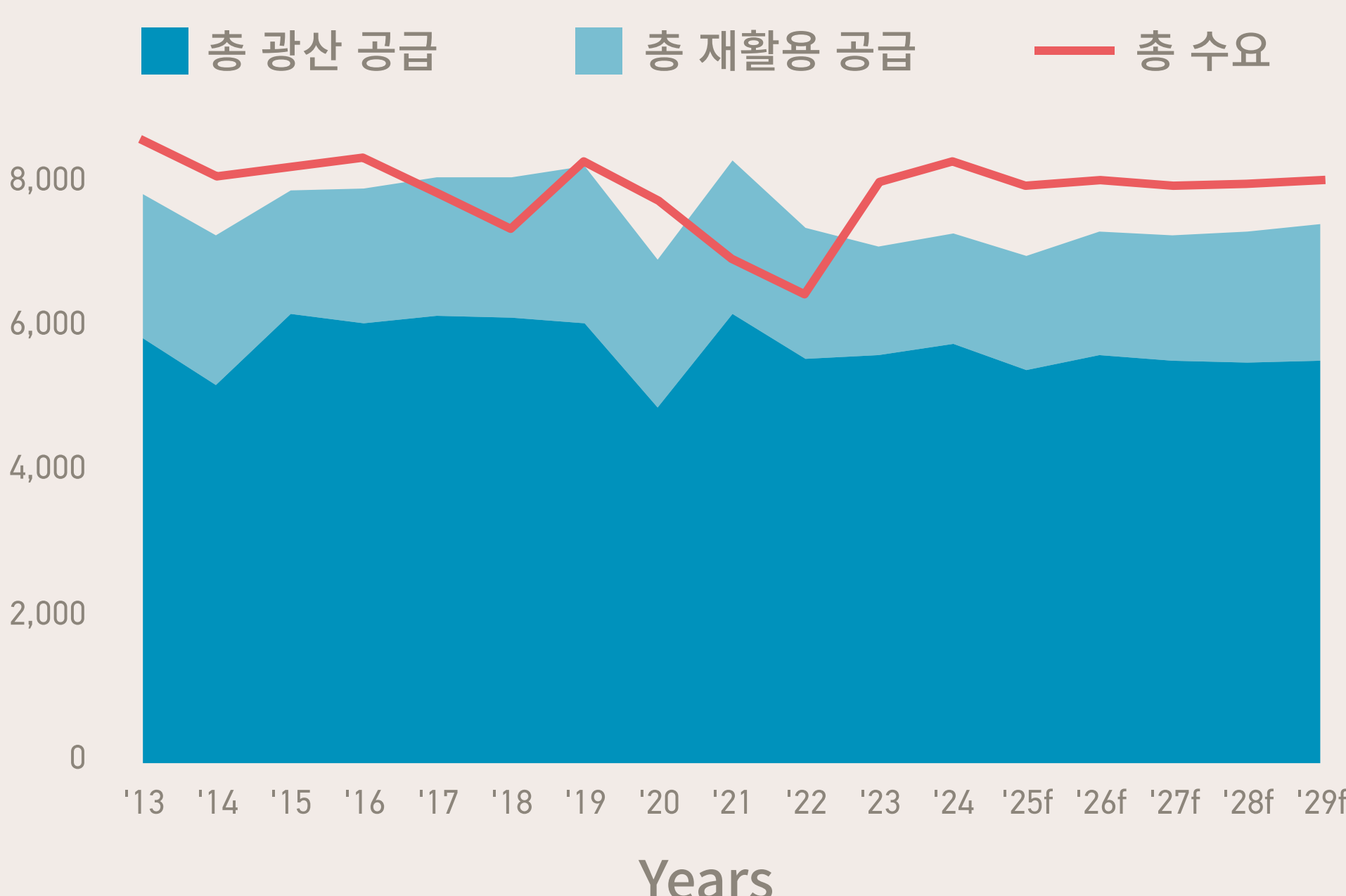


백금은 유해한 자동차 배기가스를 제어하는 데 중요한 역할을 계속해서 수행하고 있습니다.

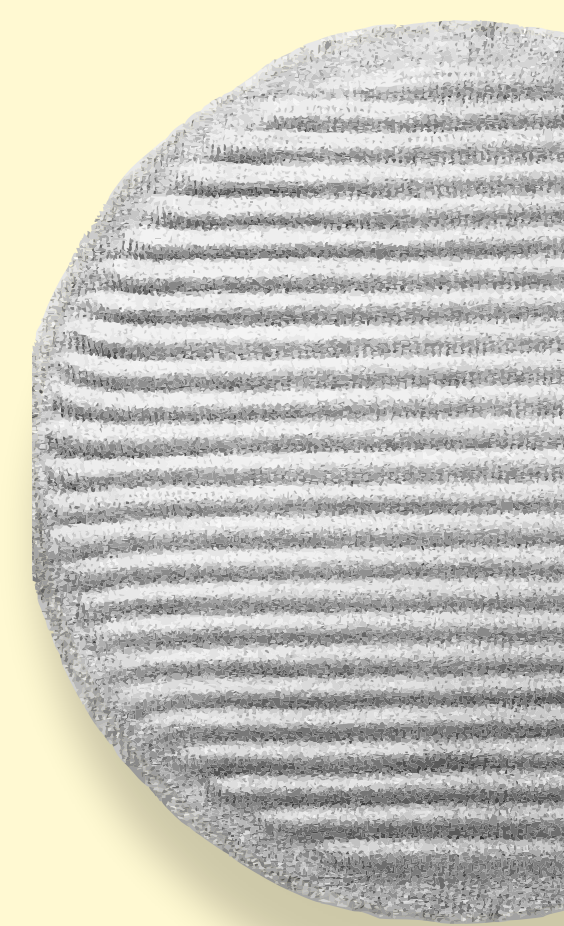


백금은 수요는 강하지만 공급이 부족하여, 가치가 저평가된 투자자산입니다.

백금 수요와 공급, koz



백금 기반의 니트형 거즈는 질산 제조의 전단계 물질인 일산화질소 생산을 위한 가장 효율적인 촉매입니다. 생산된 질산의 대부분은 비료 생산의 원료로 사용됩니다.



백금은 1828년 러시아에서 처음으로 동전 제작에 사용되었습니다.



백금의 녹는점은 1,768°C로, 금의 녹는점인 1,063°C 보다 훨씬 높습니다.

잘 알려진 '티파니 세팅'(Tiffany Setting)은 1886년에 개발되었습니다. 즉시 알아볼 수 있는 이 세팅의 특징적인 여섯 개의 백금 프롱(발)은 다이아몬드를 단단히 고정해 안전성을 제공하면서도 밴드에서 들어올려 최대의 광채를 발산하게 합니다. 오늘날 이 세팅을 변형한 다양한

