

金属材料損傷機構一覧表(8/9)

(株) ベストマテリア

大分類	中分類	小分類	概要
冶金的劣化 (22)		冶金的劣化	主に高温環境での使用によって生じる材料の冶金的変化による劣化現象を示すが、水素脆化は常温で起こる。
		水素脆化	高強度鋼は水素原子進入による延性の低下（脆化）で脆性割れを引き起こす。鋼中への水素の混入は製作加工時、溶接時および水環境、腐食環境、ガス環境中での運転中に生じる。
		水素脆化・水素化物脆化（チタン）	チタンは、水素を溶解度以上に吸収すると、水素化物を形成し脆化する。室温付近では、水素の固溶量が小さく水素化物を生成しやすいが、水素の拡散速度は遅く、また金属表面に生成した水素化物層が水素の内方への拡散の障壁となる。したがって、室温では、激しい水素侵入は抑制される。しかし、温度が上がると、水素の固溶量が増え、また拡散速度も大きくなるので、水素の侵入は顕著となる。80℃以上が水素侵入の目安の温度で、実際の水素吸収事例はいずれも80℃以上の温度で発生している。
		水素侵食	鋼がネルソン線図上で使用限界を超えた条件下に長時間曝される場合に、水素が鋼中に侵入して結晶粒界でセメント炭化物（炭化物）と反応し、メタンガスの気泡を生成して粒界割れを発生する現象で、水素アタックとも言う。脆性的な破面を示す。
		脱炭	炭素鋼、低合金鋼の表面が脱炭し、強度低下（軟化）をもたらす現象。一般に高温酸素雰囲気、高温高圧水、高温高圧水素雰囲気等で生じる。高温高圧水や高温高圧水素中で生じる場合は、水素侵食を伴うことがある。
		浸炭（侵炭）・浸炭酸化	高温のCO/CO2または炭化水素雰囲気中で金属表面層に炭素が侵入し、金属炭化物を生成することにより延性、靱性が低下する現象である。侵入した炭素が金属と反応することによって金属炭化物を生成した結果として、割れを誘起する場合がある。ステンレス鋼では、浸炭によりクロム炭化物を析出するため、炭化物の近傍はCr欠乏層となり異常酸化を誘起する場合がある。
		窒化	金属表面層に窒化物を生成することにより延性、靱性が低下する現象であり、窒化腐食とも言う。高温のアンモニアガスを取り扱うプラントでは、表面で解離した窒素が内部に侵入して固溶し、または窒化物を形成する。また、合金成分のCr、Alなどが優先的に窒化物を形成することにより、耐熱性が低下する。窒化物は脆く、温度変化により窒化がさらに促進され、著しい減肉を生じる場合がある。窒化時に生成される水素が内部へ侵入し、炭化物と反応してメタンを生成するので、窒化はしばしば水素侵食を伴う。窒化層の厚さは断面の元素分析と硬さ分布で調べることが出来る。
		液体金属脆化	液体金属脆化は熔融金属が特別な合金と接触するときに亀裂を発生する現象である。割れは非常に突然起こり、脆性挙動を示す。
		黒鉛化	427～593℃で長期運転している炭素鋼・0.5Mo鋼の結晶構造が変化し、強度・靱性・クリープ抵抗が低下する。これらの温度で鋼中の炭化物が不安定になり、分解し黒鉛ノジュールとなる。これを黒鉛化と言う。
		等温時効脆化	低合金鋼が400℃を超えて長時間使用された場合、機械的性質、特に延性、靱性の低下を示す現象である。

キルド鋼の熱間脆化（熱間延性低下）	キルド鋼は加熱温度1200℃以上から冷却する際、700～800℃間で熱間延性が低下する。特にAlキルド鋼において顕著である。この温度域では、オーステナイト粒界にフェイルム状のフェライトが析出し、かつ粒界に第二相粒子（AlN、MnS）が析出するために、延性が低下する。
鋭敏化	ステンレス鋼が550～850℃の範囲に曝されたときに、粒界にクロム炭化物が析出し、粒界近傍にクロム欠乏層ができ耐食性が低下する。これを鋭敏化と呼ぶ。鋭敏化されたステンレス鋼は粒界に沿って応力腐食割れ（粒界型応力腐食割れ）を生じることがある。この割れを「鋭敏化割れ」と呼ぶこともある。
シグマ相脆化	高温にステンレス鋼を曝すことにより、シグマ相と呼ばれる組織を形成し、常温における延性、靱性が低下する。
ガンマプライム（ γ' 相）脆化	高合金鋼およびNi合金はガンマプライム相による析出強化で高温強度を持たせるが、準安定相であるため、高温で長時間使用すると ϵ 相と呼ばれる板状粗大な相が析出し脆化する。
歪時効	中間温度域で時効と変形の相乗効果により、炭素鋼やC-0.5Mo鋼の硬さと強度が上昇し、延性および靱性が低下する現象である。1980年以前に製造された炭素鋼および0.5Mo鋼に限られる現象である。
焼戻し脆化	焼戻し脆化は低合金鋼が343～593℃の温度域で長時間曝されているときに起こる組織の変化に伴い靱性が低下することである。この変化はシャルピー衝撃試験により計測される延性脆性遷移温度上でシフトする。靱性の低下が運転温度において明確には把握できないが、焼戻し脆化した装置は運転開始から終了までの間、脆性破壊の感受性がある。
475℃脆化	Cr量12%以上のフェライト系、マルテンサイト系および二相ステンレス鋼の316～540℃での長時間加熱により起こる。金属組織の変化により、強度（硬さ）上昇と靱性低下が生ずる。
軟化（過時効）	440～760℃の範囲に曝された鋼の結晶構造が変化し、炭素鋼の炭素相が不安定になり、平板状の形から楕円形の塊に変形するか、低合金鋼中で小さいものから分散し、最終的に大きな炭素の塊になる。軟化によって、強度・クリープ抵抗が減少する。
シグマ相とカイ相脆化	ステンレス鋼や耐熱鋼が高温に曝されると、シグマ相（ σ ）とともにカイ相（ χ ）が析出される。 σ 相と χ 相はいずれもきわめてぜい弱な金属間化合物であり、これらの相の析出により材料の靱性が低下する。
炭化物球状化	炭素鋼と低合金鋼で層状パーライト組織中に含まれる板状炭化物が徐々に分解する。球状化は850～1400°F（440～760℃）で起こり、1025°F（552℃）を超えると活発になる。強度低下（軟化）が生ずる。
照射脆化	中性子の照射により、硬くなり降伏応力が上昇し、脆化する。その結果、延性－脆性遷移温度が上昇し、室温においても脆性破壊を起こすようになる。
体積膨張（スウェリング）	高エネルギーの中性子あるいは荷電粒子の照射を受けることによってボイドが形成され体積が膨張（スウェリング）する現象。